مجانا وحصريا

حمل الآن

المراجعة رقم (1)







عزيزى الطالب قبل أن تبدأ في قراءة هذه المذكرة لا بد أن تعى وتفهم محتوياتها فلا تعتمد على الحفظ وتترك الفهم وقبل أن تقرأ الإجابة افهم السؤال جيدا فمن الممكن أن يصاغ السؤال بعدة طرق أخرى

الوحدة الأولى : دورية العناصر وخواصها

الدرس الأول : محاولات تصنيف العناصر

اكمل العبارات الآتية:-

١) عدد العناصر المعرفة حتى الآن ١١٨ عنصرا متوفرا منها ٩٢ عنصرا في القشرة الأرضية
٢) رتب مندليف العناصر تصاعديا حسب أوزانها الذرية بينما رتبها موزلي حسب أعدادها الذرية
٣) عدد العناصر في جدول مندليف ٦٧ عنصر
٤) يرجع اكتشاف البروتونات إلى العالم رذرفورد واكتشاف مستويات الطاقة الرئيسية إلى العالم بور
٥) اكتشف العالم موزلي أن دورية العناصر ترتبط بأعدادها الذرية وليس بأوزانها الذرية
٦) يتكون الجدول الدورى الحديث من ١٨ مجموعة رأسية و ٧ دورات أفقية
٧) رتبت العناصر في الجدول الدورى الحديث حسب أعدادها الذرية و طريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية
٨) يتكون كل مستوى رئيسي من عدد محدد من مستويات الطاقة الفرعية يساوى رقمه
٩) الرقم الحديث للمجموعة 7A هو ١٧ والمجموعة الصفرية هو ١٨
١٠) الرقم الحديث للمجموعة 3B هو ٣ والمجموعة 3A هو ١٣
١١) قسم مندليف عناصر كل مجموعة رئيسية في جدوله إلى مجموعتين فرعيتين A ،B عدا المجموعتين الثامنة و الصفرية
١٢) تقع عناصر الفئة S يسار الجدول الدوري والفئة P يمين الجدول والفئة D وسط الجدول والفئة E أسفل الجدول
١٣) تتكون عناصر الفئة F من سلسلتين أفقيتين هما اللانثانيدات و الأكتينيدات يوجدان أسفل الجدول الدوري
١٤) تتكون الفئة S من المجموعتين 1A و 2A بينما الفئة P تقع في ٦ مجموعات تبدأ ب 3A وتنتهي بالصفرية
١٥) يبدأ ظهور العناصر الانتقالية من الدورة الرابعة وهي تتكون من ١٠ مجموعات وتتميز بالحرف B وتقع بين 2A و3A
١٦) في الجدول الدوري يدل رقم المجموعة على عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الأخير بينما يدل رقم الدورة على عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات
١٧) العناصر Z19 , Y11 , X3 تتشابه في رقم المجموعة بينما العناصر D5 , W4 ,X3 تتشابه في رقم الدورة
١٨) عنصر يحتوى مستوى طاقته الرابع على إلكترونين فإنه يقع في الدورة الرابعة والمجموعة 2A وعدده الذري يساوى ١٢
١٩) عنصر يقع في الدورة الثانية والمجموعة 2A يكون عدده الذرى ٤ وفئته S

أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود بـ

١	أول جدول دورى حقيقى لتصنيف العناصر	جدول مندليف
٢	جدول رتبت فيه العناصر تصاعديا حسب أوزانها الذرية	جدول مندليف
٣	اكتشف أن نواة الذرة تحتوى على بروتونات موجبة	رذرفورد
٤	جدول رتبت فيه العناصر تصاعديا حسب أعدادها الذرية	جدول موزلى
٥	اكتشف مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة	بور
٦	جدول رتبت فيه العناصر حسب أعدادها الذرية وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات	الجدول الحديث
٧	عناصر لها نفس عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير	المجموعة الواحدة
٨	عناصر لها نفس عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات	الدورة الواحدة
٩	رقم يدل على عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات	رقم الدورة
١٠	رقم يدل عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير	رقم المجموعة
١١	عناصر المجموعة B ويبدأ ظهورها من الدورة الرابعة	العناصر الانتقالية
١٢	عناصر توجد اسفل الجدول الدورى وتتكون من مجموعتين	اللانثانيدات والاكتينيدات

أهم التعليلات

١) **تعددت محاولات العلماء لتصنيف العناصر؟**

- لسهولة دراستها – وإيجاد علاقة بين العناصر وخواصها الفيزيائية والكيميائية

٢) **اضطرار مندليف للإخلال بالترتيب التصاعدى للأوزان الذرية لبعض العناصر؟**

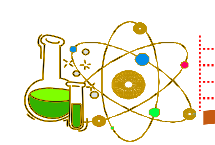
- لوضع العناصر في مجموعات تناسب خواصها

٣) **اضطر مندليف الى وضع نظائر العنصر في خانات مختلفة ؟**

- لأنه كان سيتعامل مع نظائر العنصر على أنها عناصر مختلفة لاختلاف أوزانها الذرية

٤) **اضطرار مندليف الى وضع اكثر من عنصر في خانة واحدة؟** للتشابه في خواصهم

٥) **ترك مندليف خانات فارغة في الجدول الدورى؟** لإمكانية اكتشاف عناصر جديدة وحدد قيم أوزانها الذرية



٦) **قسم مندليف عناصر كل مجموعة رئيسية الى مجموعتين فرعيتين A , B ؟** لوجود فروق بين خواص العناصر

٧) **أعاد موزلى ترتيب العناصر حسب أعدادها الذرية؟** لأنه اكتشف بعد دراسته لخواص الأشعة السينية أن دورية العناصر ترتبط بأعدادها الذرية وليس بأوزانها الذرية

٨) **يعد الجدول الدورى الحديث افضل محاولات تصنيف العناصر حتى الآن؟** لأنه تلافى أخطاء الجداول السابقة وأعاد ترتيب العناصر حسب أعدادها الذرية وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات

٩) **نستطيع تحديد العدد الذرى لعنصر بمعلومية وضعه في الجدول الدورى الحديث؟**

- لان رقم الدورة يدل على عدد مستويات الطاقة ورقم المجموعة يدل على عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير

١٠) **يقع عنصر الكالسيوم 20Ca في الدروة الرابعة وا لمجموعة الثانية؟**

- لان الكتروناته تدور في ٤ مستويات طاقة ويحتوى مستوى الطاقة الأخير على ٢ الكترون

١١) **يقع كل من 13Al , 17Cl في نفس الدورة في الجدول الدورى الحديث؟**

- لاتفاقهما في عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات

١٢) **يقع كل من 11Na , 19K في نفس المجموعة في الجدول الدورى الحديث؟**

- لاتفاقهما في عدد الكترونات مستوي الطاقة الأخير

١٣) **تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الخواص؟** لاتفاقهما في عدد الكترونات مستوي الطاقة الأخير

١٤) **لا يمكن اكتشاف عناصر جديد بين الكبريت 16S والكلور 17Cl؟** لان العدد الذرى يزيد بمقدار واحد صحيح

ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند:-

١) **تنبؤ مندليف بإمكانية اكتشاف عناصر جديدة؟** ترك لها خانات فارغة في جدوله الدورى

٢) **دراسة موزلى لخواص الأشعة السينية؟**

- اكتشف أن دورية خواص العناصر ترتبط بالعدد الذرى وليس الوزن الذرى

٣) **زيادة العدد الذرى في الدورة الثالثة بالنسبة للحجم الذرى؟** يقل الحجم الذرى

٤) **زيادة العدد الذرى في المجموعة الثالثة بالنسبة للحجم الذرى؟** يزداد الحجم الذرى

٥) **فقد ذرة عنصر فلزى الكترونين ؟** تتحول الى أيون موجب يحمل شحنتين موجبتين

٦) **اكتساب ذرة عنصر لافلز ثلاث الكترونات ؟** تتحول الى أيون سالب يحمل ثلاث شحنات سالبة

أهم المقارنات

عناصر الدورة الواحدة	عناصر المجموعة الواحدة
تختلف في عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير	تتفق في عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير
تتفق في عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات	تختلف في عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات



الفئة S	الفئة P	الفئة d	الفئة F
تشغل يسار الجدول	تشغل يمين الجدول	تشغل وسط الجدول	تشغل اسفل الجدول
تتكون من مجموعتين 1A (1) , 2 A (2)	تتكون من ٦ مجموعات 3A (13) : 0 (18)	تتكون من ١٠ مجموعات ويبدأ ظهورها من الدور الرابعة 3B (3) : 2B (12)	تتكون من سلسلتين أفقيتين (اللانثانيدات والاكتينيدات)

الجدول الدوري لمندليف	الجدول الدوري لموزلي	الجدول الدوري الحديث
رتب العناصر تصاعدياً حسب أوزانها الذرية من يسار الجدول الى يمينه فى صفوف أفقيه (عرفت فيما بعد بالدورات) ورتب العناصر المتشابهة في أعمده رأسيه (عرفت فيما بعد بالمجموعات)	رتب العناصر تصاعديا حسب أعدادها الذرية بحيث يزيد العدد الذرى لكل عنصر عن العنصر يسبقه بمقدار واحد صحيح وأضاف إليها الغازات الخاملة في المجموعة الصفرية خصص مكانا اسفل الجدول اللانثيدات والاكتينيدات	رتب العناصر تصاعديا حسب أعدادها الذرية واكتشف العالم الدنماركى (بور) مستويات الطاقة وعددها سبعة في أثقل الذرات ثم اكتشاف مستويات الطاقة الفرعية والتي تعتبر المستويات الحقيقية للطاقة و هي S و P و D و f ويتكون الجدول الدوري من 7 دورات أفقيه 18 مجموعه رأسيه

الدورة	المجموعة
تشتمل على عناصر غير متشابهة الخواص	تشتمل على عناصر متشابهة الخواص
عناصر لها نفس العدد من مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات	عناصر لها نفس العدد من الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي
بزيادة العدد الذرى لعناصرها :- - يقل الحجم الذرى - تزداد السالبية الكهربية - تقل الصفة الفلزية حتى نصل الى شبه فلز ثم تزداد الصفة اللافلزية	بزيادة العدد الذرى لعناصرها :- - يزداد الحجم الذرى - تقل السالبية الكهربية - تزداد الصفة الفلزية في المجموعات التي تبدأ بعنصر فلزى - تقل الصفة اللافلزية في المجموعات التي تبدأ بعنصر لافلزى

الدرس الثانى : تدرج خواص العناصر فى الجدول الدورى الحديث

اكمل العبارات الآتية:-

١) يحدد الحجم الذري بمعلومية **نصف قطر الذرة** ويقدر بوحدة **البيكومتر** بينما يقدر الضغط الجوي بوحدة **البار** و **المللى بار**

٢) كلما ازداد عدد مستويات الطاقة في ذرات عناصر المجموعة الواحدة من الدورة إلى الدورة التي تليها كلما **ازداد الحجم الذرى**

٣) كلما اتجهنا من أعلى إلى أسفل في المجموعة الواحدة **يزداد** عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات وبالتالي **يزداد** الحجم الذرى

٤) بزيادة العدد الذري في المجموعة الواحدة **يزداد** الحجم الذري و **تقل** السالبية الكهربية

٥) بزيادة العدد الذري في الدورة الواحدة **يقل** الحجم الذرى و **تزداد** السالبية الكهربية

٦) أعلى العناصر سالبية كهربية يقع في **أعلى يمين** الجدول الدوري بينما أكبر العناصر حجما ذريا يقع في **اسفل يسار** الجدول

٧) أعلى العناصر في السالبية الكهربية هو عنصر **الفلور** بينما أعلاها في الصفة الفلزية والحجم الذرى هو العنصر **السيزيوم**

٨) التركيب الإلكتروني للأيون الموجب للعنصر الفلزي يشبه التركيب الإلكتروني للغاز الخامل الذي **يسبقه** في الجدول الدوري

٩) تقسم العناصر إلى ٤ أنواع رئيسية هي **الفلزات** و **اللافلزات** و **أشباه الفلزات** و **الغازات الخاملة**

١٠) الأيون الموجب يحمل عددا من الشحنات يساوي **عدد الإلكترونات المفقودة**

١١) الأيون السالب يحمل عددا من الشحنات يساوي **عدد الإلكترونات المكتسبة**

١٢) تبدأ كل دورة من دورات الجدول الدوري بعنصر **فلزى قوى** عدا الدورة الأولى وتنتهي بعنصر **خامل**

١٣) تبدأ الدورة بعنصر **فلزى قوى** ثم تقل هذه الصفة حتى نصل إلى أقوى اللافلزات في المجموعة **7A**

١٤) تقع أقوي الفلزات في المجموعة **1A** بينما تقع أقوى اللافلزات في المجموعة **7A**

١٥) أقوى فلزات الجدول الدوري هو **السيزيوم** بينما أضعف لافلزات المجموعة ١٧ هو **اليود**

١٦) تتناسب السالبية الكهربية للعناصر تناسبا عكسيا مع **صفاتها الفلزية** وتتناسب طرديا مع **صفاتها اللافلزية**

١٧) تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين مكونة **أكاسيد حامضية** وتتفاعل الفلزات مع الأكسجين مكونة **أكاسيد قاعدية**

١٨) تسمى **أكاسيد الفلزات** بالأكاسيد القاعدية ومحاليلها **تزرق** صبغة عباد الشمس البنفسجية

١٩) يعتبر أكسيد الماغنسيوم MgO من الأكاسيد **القاعدية** بينما ثاني أكسيد الكربون CO_2 من الأكاسيد **الحامضية**

٢٠) تذوب أكاسيد الفلزات في الماء مكونة **محاليل قلوية** بينما تذوب أكاسيد اللافلزات في الماء مكونة **محاليل حامضية**

٢١) الصوديوم والبوتاسيوم يتفاعلان مع الماء **بشدة** بينما النحاس والفضة **لا يتفاعلان** مع الماء

٢٢) جزئ الماء وجزئ النشادر من **المركبات القطبية**

٢٣) لتنظيف الأواني الفضية تغمر في ماء مغلي مضافا إليه **البيكنج بودر**

24) $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2\uparrow$
25) $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2\uparrow$
26) $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
27) $MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$
28) $C + O_2 \rightarrow CO_2$
29) $CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$

أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود ب

١	مقدرة الذرة فى الجزيء التساهمي على جذب الكترونات الرابطة الكيميائية نحوها.	السالبية الكهربية
٢	مركبات تساهمية يكون الفرق فى السالبية الكهربية بين عنصريها كبير نسبيا	المركبات القطبية
٣	عناصر يحتوى غلاف تكافؤها الخارجي علي اقل من ٤ إلكترونات وتميل الى فقد إلكترونات الغلاف الخارجي لها حتى تصل إلي أقرب غاز خامل يسبقها في الجدول وتكون أيونات موجبة الشحنة	الفلزات
٤	عناصر يحتوى غلاف تكافؤها الخارجي علي اكثر من ٤ إلكترونات وتميل إلي اكتساب إلكترونات في الغلاف الخارجي لها حتى تصل إلي أقرب غاز خامل يليها في الجدول وتكون أيونات سالبة الشحنة	اللافلزات
٥	عناصر تتشابه في خواصها مع خواص الفلزات واللافلزات وتختلف فى أعداد إلكتروناتها وفي أغلفة تكافؤها .	أشباه الفلزات
٦	ترتيب العناصر الفلزية ترتيبا تنازليا حسب درجة نشاطها الكيميائي	متسلسلة النشاط الكيميائي
٧	أكاسيد فلزية يذوب بعضها في الماء مكونة قلويات	أكاسيد قاعدية
٨	أكاسيد لا فلزية تذوب في الماء مكونة أحماض	أكاسيد حامضية
٩	نوع من الأكاسيد تتفاعل كأكاسيد قاعدية أو حامضية	الأكاسيد المترددة

أهم التعليلات

١) **الحجم الذرى لعناصر الدورة الواحدة يقل بزيادة العدد الذرى ؟**
- لزيادة قوة جذب النواة الموجبة للإلكترونات الموجودة فى مستوى الطاقة الأخير

٢) **الحجم الذرى لعناصر المجموعة الواحدة يزداد بزيادة العدد الذرى ؟**
- لزيادة عدد مستويات الطاقة المشغولة بالالكترونات .

٣) **الماء والنشادر مركبات قطبية؟** لان الفرق في السالبية الكهربية بين عناصرها كبير نسبيا

٤) **قطبية الماء اقوى من قطبية النشادر؟** لان الفرق في السالبية الكهربية بين عنصرى الأكسجين والهيدروجين اكبر مما بين عنصرى النيتروجين والهيدروجين

٥) **ليس للغازات الخاملة قيم تعبر عن سالبيتها الكهربية؟**

- لأنها لا تشترك في التفاعلات الكيميائية في الظروف العادية

٦) **يصعب التعرف على أشباه الفلزات من تركيبها الإلكتروني؟** لاختلاف أعداد الإلكترونات في اغلفه تكافؤها

٧) **يعتبر السيزيوم انشط الفلزات؟** لأنه اكبر الفلزات من حيث الحجم الذرى

٨) **يعتبر الفلور انشط اللافلزات ؟** لأنه اعلى اللافلزات سالبية كهربية واصغر حجم ذرى

٩) **لا تعتبر كل القواعد قلويات؟** لان بعضها لا يذوب في الماء

١٠) **بالرغم من أن أكسيد الحديد من القواعد إلا انه لا يكون محلول قلوى؟** لأنه لا يذوب في الماء

١١) **يعتبر ثانى أكسيد الكبريت أكسيد حامضى بينما أكسيد الماغنسيوم أكسيد قاعدى؟** لان ثانى أكسيد الكبريت يذوب في الماء مكونا محلول حامضى بينما أكسيد الماغنسيوم يذوب في الماء مكونا محلول قلوى

١٢) **يعتبر أكسيد الألومنيوم من الاكاسيد المترددة؟** لأنه يتفاعل مع الأحماض كقواعد ومع القواعد كأحماض

١٣) **يستدل على نشاط كل من الكالسيوم والخارصين من تفاعلهما مع الماء؟**

- لان الكالسيوم يمكنه أن يتفاعل مع الماء البارد بينما الخارصين لا يتفاعل إلا مع بخار الماء الساخن

ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند:-

١) **زيادة الحجم الذرى في احدى مجموعتى الفئة s بالنسبة للخاصية الفلزية؟** تزداد الصفة الفلزية

٢) **نقص الحجم الذرى في الدورة الثانية بالنسبة للخاصية اللافلزية؟** تزداد الصفة اللافلزية

٣) **وضع شريط من الماغنسيوم في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف؟**

- يتكون ملح كلوريد الماغنسيوم ويتصاعد غاز الهيدروجين على هيئة فقاعات

٤) **إشعال شريط الماغنسيوم في جو من الأكسجين؟** يتكون أكسيد الماغنسيوم

٥) **وضع مسحوق أكسيد الماغنسيوم في الماء؟**

- يذوب مكون محلول هيدروكسيد الماغنسيوم يزرق صبغة عباد الشمس

٦) **تقليب مسحوق من أكسيد الحديد أو أكسيد النحاس في الماء؟** لا يذوب في الماء

٧) **احتراق قطعة فحم في جو من الأكسجين؟** يتكون غاز ثانى أكسيد الكربون

٨) **إمرار غاز ثانى أكسيد الكربون في الماء؟**

- يذوب مكون محلول حمض الكربونيك والذى يحمر صبغة عباد الشمس

أهم المقارنات

وجه المقارنة	الخواص الكيميائية للفلزات	الخواص الكيميائية للافلزات
التفاعل مع الأحماض	تتفاعل بعض الفلزات مع الأحماض المخففة مكونه ملح الحمض وغاز الهيدروجين $Mg+2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$	لا تتفاعل اللافلزات مع الأحماض
التفاعل مع الأكسجين	تتفاعل الفلزات مع الأكسجين مكونة أكاسيد قاعدية تعرف بالأكاسيد القاعدية $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$	تفاعل اللافلزات مع الأكسجين مكونة أكاسيد لا فلزية يعرف معظمها بالأكاسيد الحامضية $C + O_2 \rightarrow CO_2$
التفاعل مع الماء	الأكاسيد القاعدية أكاسيد الفلزات تذوب في الماء وتعطي قلويات $MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$	تذوب الأكاسيد الحامضية في الماء مكونة أحماض $CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$
تأثيرها على ورقة عباد الشمس	تزرق ورقة عباد الشمس	تحمر ورقة عباد الشمس البنفسجية

الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات	الغازات الخاملة
احتواء غلاف تكافؤها (الغلاف الخارجي) علي اقل من ٤ إلكترونات تميل إلي فقد إلكترونات الغلاف الخارجي لتصل إلي تركيب أقرب غاز خامل تكون أيونات موجبة الشحنة	احتواء غلاف تكافؤها الخارجي علي اكثر من ٤ إلكترونات تميل إلي اكتساب إلكترونات في الغلاف الخارجي لتصل إلي تركيب أقرب غاز خامل يليها في الجدول وتكون أيونات سالبة الشحنة	هى عناصر تتشابه في خواصها مع خواص الفلزات واللافلزات وتختلف فى أعداد إلكتروناتها وفي أغلفة تكافؤها .	هى عناصر لا تدخل فى تفاعل كيميائي فى الظروف العادية فهي لا تفقد ولا تكتسب الكترونات لاكتمال مستوى طاقتها الأخير غازات عديمة اللون

الدرس الثالث : المجموعات الرئيسية بالجدول الدورى الحديث

اكمل العبارات الآتية:-

١) من فلزات الأقلاء التي تطفو فوق سطح الماء الليثيوم و الصوديوم و البوتاسيوم بينما الروبيديوم و السيزيوم تغوص في الماء
٢) يطفو الصوديوم فوق سطح الماء بينما يغوص في الكيروسين أو زيت البرافين
٣) تميل فلزات الأقلاء إلى فقد إلكترون غلاف تكافؤها الأخير مكونة أيونات موجبة الشحنة
٤) أقل عناصر الأقلاء صفة فلزية الليثيوم بينما أكثرها صفة فلزية السيزيوم
٥) فلزات الأقلاء نشطة كيمائيا لذا تحفظ تحت سطح الكيروسين أو البرافين لمنع تفاعلها مع الهواء الرطب
٦) تعرف عناصر المجموعة 1A باسم فلزات الأقلاء
٧) الصوديوم من فلزات الأقلاء يقع في الدورة الثالثة من الجدول الدورى بينما الكالسيوم يقع في الدورة الرابعة
٨) كثافة الكالسيوم أكبر من كثافة البوتاسيوم وحجمه الذري أصغر من الحجم الذري للباريوم
٩) كثافة الكالسيوم أكبر من كثافة السيزيوم وحجمه الذرى أقل من الحجم الذرى للماغنسيوم
١٠) يرجع نشاط فلزات مجموعتى الفئة S إلى سهولة فقد إلكترونات التكافؤ وكبر أحجامها الذرية
١١) تقع الهالوجينات في يمين الجدول وهي إحدى مجموعات الفئة P
١٢) ينتمى عنصر الصوديوم إلى مجموعة الأقلاء بينما ينتمى عنصر الفلور إلى مجموعة الهالوجينات
١٣) يحتوى غلاف تكافؤ الهالوجينات على ٧ الكترون بينما يحتوى غلاف تكافؤ فلزات الأقلاء على ١ الكترون
١٤) الكلور والفلور من الهالوجينات الغازية واليود هالوجين صلب بينما البروم هو الهالوجين السائل الوحيد
١٥) اليود عنصر هالوجيني صلب يوجد في الطبيعة بينما الإستاتين عنصر هالوجيني يحضر صناعيا
١٦) عناصر الهالوجينات أحادية التكافؤ وتتواجد في صورة جزيئات ثنائية الذرة
١٧) تسمى المجموعة 7A بمجموعة الهالوجينات والمجموعة 1A بمجموعة الأقلاء
١٨) يعتبر الكلور من الهالوجينات ويدخل في تركيب الكوريكتور
١٩) يصدر عنصر الكوبلت ٦٠ أشعة جاما التي تستخدم في حفظ الأغذية
٢٠) يستخدم الصوديوم السائل في نقل الحرارة من قلب المفاعل النووي إلى خارجه بينما يستخدم النيتروجين المسال في حفظ قرنية العين لانخفاض درجة غليانه (- ١٩٦ ْم)

21) $2Na + 2H_2O \rightarrow NaOH + H_2$
22) $2K + Br_2 \rightarrow 2KBr$
23) $Cl_2 + 2NaBr \rightarrow 2NaCl + Br_2$
24) $Br_2 + 2KI \rightarrow 2KBr + I_2$

أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود بـ

١	عناصر تتفاعل مع الماء وتكون محاليل قلوية	الأقلاء
٢	عناصر تتفاعل مع الفلزات وتكون محاليل	الهالوجينات
٣	اقل العناصر كثافة ونشاط كيميائى	الليثيوم
٤	انشط الفلزات وأكبرهم حجم ذرى	السيزيوم
٥	انشط اللافلزات وأصغرهم حجم ذرى	الفلور

٦	عنصر هالوجينى يحضر صناعيا	الأستاتين
٧	فلز يستخدم في نقل الحرارة من قلب المفاعل النووي الى خارجه	الصوديوم
٨	فلز انتقالى يمنع تكاثر الجراثيم ويصدر أشعة جاما	الكوبلت ٦٠
٩	لا فلز مسال يحفظ قرنية العين	النيتروجين المسال
١٠	شبه فلز يستخدم في صناعة الشرائح الإلكترونية	السيليكون

أهم التعليلات

١) **تسمى عناصر المجموعة 1A بالأقلاء؟** لأنها تتفاعل مع الماء مكونة محاليل قلوية

٢) **لا تطفأ حرائق الصوديوم بالماء؟** لأنه يتفاعل مع الماء ويتصاعد غاز الهيدروجين الذى يشتعل بفرقعة

٣) **تفاعل البوتاسيوم اكثر شدة من تفاعل الصوديوم مع الماء؟**

- لان الصفة الفلزية للبوتاسيوم اقوى من الصوديوم لان حجمه الذرى اكبر

٤) **يعتبر الهيدروجين من اللافلزات رغم وجوده على قمة المجموعة الأولى؟** لصغر حجم ذرته ولكونه عنصر غازى

٥) **تسمى عناصر المجموعة 7A بالهالوجينات؟** لأنها تتفاعل مع الفلزات مكونة أملاح

٦) **بالرغم من أن الفلور انشط الهالوجينات إلا انه لا يحل محل باقى الهالوجينات في محاليل أملاحها؟**

- لأنه يتفاعل مع الماء المذاب فيه الملح

٧) **جزيئات عناصر الهالوجينات ثنائية الذرة؟ أو لا توجد منفردة في الطبيعة؟** لأنها نشطة كيميائيا

٨) **لا يحل البروم محل الكلور في محاليل أملاحه ؟** لأنه يليه في مجموعة الهالوجينات

٩) **يحل الكلور محل اليود في محاليل أملاحه؟** لأنه يسبقه في مجموعة الهالوجينات

١٠) **يستخدم الصوديوم السائل في نقل الحرارة من قلب المفاعل النووي الى خارجه ؟**

- لأنه فلز جيد التوصيل للحرارة يعمل على نقل الحرارة من داخل المفاعل الى خارج المفاعل

١١) **تستخدم شرائح السيليكون في صناعة أجهزة الكمبيوتر ؟**

- لأنه من أشباه الموصلات التي يتوقف توصيلها للكهرباء على درجة الحرارة .

١٢) **يستخدم النيتروجين المسال في حفظ قرنية العين ؟** لانخفاض درجة غليانه عند -١٩٦ درجة.

١٣) **يستخدم الكوبلت ٦٠ المشع في حفظ الأغذية (تعقيم اللحوم)؟**

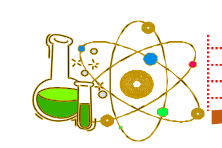
- لأن أشعة جاما التي تصدر منه تمنع تكاثر الجراثيم دون أن تؤثر على الإنسان.

١٤) **يحفظ الصوديوم والبوتاسيوم تحت سطح الكيروسين ؟**

- لأنها عناصر نشطة كيميائيا حتى لا تتفاعل مع الهواء الرطب

١٥) **لا يحفظ الليثيوم تحت سطح الكيروسين ويحفظ تحت شمع البرافين ؟**

- لأنه يطفو فوق سطحه ويشتعل في الحال لذا يحفظ تحت شمع البرافين



ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند:-

١) وضع قطعة بوتاسيوم في إناء به زيت البرافين؟ تغوص فيه

٢) وضع قطعة من الصوديوم في الماء؟

- تتفاعل بشدة مكونة هيدروكسيد الصوديوم ويتفاعل غاز الهيدروجين الذى يشتعل بفرقعة

٣) إمرار غاز الكلور في محلول بروميد البوتاسيوم؟ يحل الكلور محل البروم في محلو أملاحه

٤) وضع قطعة بوتاسيوم في إناء به سائل البروم؟ يتكون ملح بروميد البوتاسيوم

٥) إضافة البروم الى محلول كلوريد الصوديوم؟ لا يحدث تفاعل

سلوك بعض الفلزات مع الماء

الفلزات	سلوكها مع الماء
البوتاسيوم K الصوديوم Na	يتفاعلان مع الماء لحظيا ويتصاعد غاز الهيدروجين الذي يشتعل بفرقعة بفعل حرارة التفاعل
الكالسيوم Ca الماغنيسيوم Mg	يتفاعلان ببطء شديد مع الماء البارد
الخارصين Zn الحديد Fe	يتفاعلان في درجة الحرارة المرتفعة مع الماء الساخن فقط
النحاس Cu الفضة Ag	لا يتفاعلان مع الماء

المعادلات الكيميائية

1) $Mg + 2HCl \longrightarrow MgCl_2 + H_2\uparrow$

2) $2Mg + O_2 \xrightarrow{\Delta} 2MgO$

3) $MgO + H_2O \longrightarrow Mg(OH)_2$

4) $C + O_2 \xrightarrow{\Delta} CO_2$

5) $CO_2 + H_2O \longrightarrow H_2CO_3$

6) $2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2\uparrow$

7) $2K + Br_2 \longrightarrow 2KBr$

8) $Cl_2 + 2KBr \longrightarrow 2KCl + Br_2$

9) $Br_2 + 2KI \longrightarrow 2KBr + I_2$

10) $2H_2O \xrightarrow{\text{تحليل كهربى}} 2H_2 + O_2$

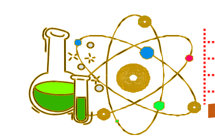
11) $O_2 \xrightarrow{UV} O + O$

$O + O_2 \longrightarrow O_3$



أهم المقارنات

الصفات العامة لفلزات الأقلاء 1A	الصفات العامة لعناصر الهالوجينات 7A
فلزات أحادية التكافؤ (لاحتواء غلاف تكافؤها على إلكترون واحد)	لا فلزات أحادية التكافؤ لاحتواء غلاف تكافؤها على ٧ إلكترونات
تميل إلى فقد إلكترون تكافؤها مكونة أيونات موجبة تحمل شحنة موجبة واحدة.	تميل إلى اكتساب إلكترون واحد مكونة أيون سالب أو تشارك بإلكترون واحد مكونة رابطة تساهمية أحادية. توجد جزيئاتها في صورة ثنائية الذرة Cl_2 , F_2
عناصر نشطة كيميائيا	عناصر نشطة كيميائيا ، لذا لا توجد في الطبيعة على صورة عناصر منفردة بل في صورة مركبات كيميائية باستثناء عنصر الإستاتين الذي يحضر صناعيا
يزداد نشاطها الكيميائي بزيادة الحجم الذري ويعتبر عنصر السيزيوم Cs هو أنشط الفلزات.	يحل كل عنصر في المجموعة محل العناصر التي تليه في محاليل أملاحها $Cl_2 + 2KBr \longrightarrow 2KCl + Br_2$ $Br_2 + 2KI \longrightarrow 2KBr + I_2$
جيدة التوصيل للكهرباء والحرارة. معظمها منخفض الكثافة	رديئة التوصيل للحراة والكهرباء - منها غاز (الفلور والكلور) وسائل (البروم) وصلب (اليود)
تضم اقوى الفلزات وهى بالترتيب ليثيوم Li_3 صوديوم Na_{11} بوتاسيوم K_{19} روبيديوم Rb_{37} سيزيوم Cs_{55} فرانسيوم Fr_{87}	تضم اقوى اللافلزات وهى بالترتيب فلور F كلور Cl بروم Br يود I استاتين At



الدرس الرابع : الماء

اكمل العبارات الآتية:-

١) قارة أسيا أكثر القارات استهلاكا للمياه في الزراعة بينما قارة أوروبا أكثرها استهلاكا للمياه في الصناعة
٢) قارة أفريقيا تستهلك أكبر كمية من المياه في مجال الزراعة وأقل نسبة في مجال الاستخدامات الشخصية
٣) يتكون جزي الماء من ارتباط ذرة أكسجين مع ذرتين هيدروجين ويغلى عند ١٠٠ ْم ويتجمد عند صفرْ
٤) تصل كثافته الماء لأقصى قيمة لها عند درجة ٤°م بينما تصل لأدني قيمه لها عند صفر °م
٥) عندما تقل درجة حرارة الماء عند ٤°م تقل كثافته ويزداد حجمه
٦) الماء النقي مادة ضعيفة التأين وعندما يتأين يعطى أيونات الهيدروجين H+ الموجبة وأيونات الهيدروكسيد OH- السالبة
٧) الروابط بين الأكسجين والهيدروجين في جزي الماء روابط تساهمية أحادية بينما بين جزيئات الماء وبعضها روابط هيدروجينية
٨) توجد بين جزيئات الماء روابط هيدروجينية مسئولة عن شذوذ خواصه بينما توجد بين ذراته روابط تساهمية أحادية
٩) الزاوية بين الرابطتين التساهميتين الأحاديتين في جزئ الماء ١٠٤,٥ ْ
١٠) أيونات الهيدروجين الموجبة هي المسئولة عن الخواص الحامضية للمحاليل بينما أيونات الهيدروكسيد السالبة هي المسئولة عن الخواص القاعدية لها
١١) ينحل الماء المحمض كهربيا لعنصري الأكسجين والهيدروجين بنسبة ١ : ٢ على الترتيب
١٢) من المواد التى تذوب في الماء السكر و الملح بينما من المواد التي لا تذوب في الماء زيت الطعام
١٣) عند التحليل الكهربي للماء المحمض يتصاعد غاز الأكسجين فوق المصعد بينما يتصاعد غاز الهيدروجين فوق المهبط
١٤) يستخدم جهاز فولتامتر هوفمان في تحليل الماء إلى عنصريه الهيدروجين عند المهبط (-) والأكسجين عند المصعد (+)
١٥) من الخواص الفيزيائية للماء أنه مذيب قطبي و ارتفاع درجة غليانه ومن خواصه الكيميائية ضعف تأينه و مقاومته للانحلال
١٦) الماء النقي لا يؤثر على صبغة عباد الشمس وهو من المواد ضعيفة التأين وحجمه يزداد عند التجمد
١٧) إضافة الأسمدة الزراعية إلى المياه يؤدي إلى نمو الطحالب الخضراء بمعدل أسرع مما يؤدي لنقص غاز الأكسجين الذائب فيها
١٨) يعتبر انفجار البراكين والبرق من أمثلة الملوثات التي ليس للإنسان دخل فيها
١٩) من أمثلة الملوثات الصناعية حرق الفحم والبترول، إلقاء مخلفات المصانع في البحار والأنهار، المبيدات الكيميائية
٢٠) يقسم التلوث المائي إلى أربعة أنواع ، تلوث بيولوجي و حراري و كيميائي و إشعاعي
٢١) من الأمراض التي يسببها التلوث البيولوجي للمياه إصابة الإنسان بمرض البلهارسيا و التيفويد و الالتهاب الكبدي الوبائي
٢٢) ينشأ التلوث الكيميائي من تصريف مخلفات المصانع ومياه الصرف الصحي في المسطحات المائية



٢٣) التناول المستمر للأسماك التي تحتوي أجسامها على تركيزات مرتفعة من عنصر الرصاص يسبب موت خلايا المخ

٢٤) زيادة تركيز عنصر الزئبق في مياه الشرب يؤدي إلى فقدان البصر بينما تسبب الأغذية المحتوية على الزرنيخ سرطان الكبد

٢٥) يرجع التلوث الإشعاعي للمياه إلى تسرب المواد المشعة وإلقاء النفايات الذرية فيها

٢٦) تخزين ماء الصنبور في زجاجة بلاستيكية يؤدي للإصابة بالسرطان

٢٧) من إجراءات حماية المياه من التلوث تطوير محطات تنقية المياه بينما من سلوكيات حمايتها تطهير خزانات مياه الشرب دوريا

أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود بـ

م	المفهوم	المصطلح
١	نوع من الروابط مسئولة عن شذوذ خواص الماء	رابطة هيدروجينية
٢	تجاذب الكتروستاتيكى ضعيف بين جزيئات الماء	رابطة هيدروجينية
٣	بللورات سداسية الشكل تنتج من تجمع جزيئات الماء بواسطة الروابط الهيدروجينية	بللورة الثلج
٤	إضافة أي مادة إلى الماء يجعله غير صالح للشرب ويحدث تغير في خواصه مما يجعله يؤثر على صحة وحياة الكائنات الحية.	تلوث الماء
٥	ينشأ من اختلاط فضلات الإنسان والحيوان بالماء مسببا الأمراض مثل (البلهارسيا – التيفويد – الالتهاب الكبدى الوبائى)	التلوث البيولوجي
٦	ينشأ من تصريف مخلفات المصانع ومياه الصرف الصحي في الأنهار ويؤدى الى: ١- ارتفاع تركيز الرصاص موت خلايا المخ ٢- ارتفاع تركيز الزئبق يؤدي إلى فقدان البصر . ٣- ارتفاع تركيز الزرنيخ يؤدي إلى زيادة الإصابة بسرطان الكبد	التلـوث الكيميائي
٧	ينشأ عن استخدام مياه البحار في تبريد المفاعلات النووية وهو ما يؤدي إلى هلاك الكائنات الحية نتيجة انفصال الأكسجين الذائب في الماء.	التلـــوث الحراري
٨	ينشأ من تسرب المواد المشعة من المفاعلات النووية أو إلقاء النفايات الذرية في مياه البحار والمحيطات.	التلوث الإشعاعي

أهم التعليلات

١) **توجد رابطة هيدروجينية بين جزيئات الماء ؟**
- لان السالبية الكهربية للأكسجين اكبر من السالبية الكهربية للهيدروجين

٢) **شذوذ خواص الماء؟ ارتفاع درجتى غليان الماء وتجمده ؟ انخفاض كثافته عند التجمد؟**
- بسبب وجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئات الماء

٣) **تقل كثافة الماء بانخفاض درجة حرارته عن ٤ْم**
- لأنها تكون بللورات سداسية الشكل كبيرة الحجم بينها الكثير من الفراغات

٤) **الماء متعادل التأثير على ورقة عباد الشمس ؟**

- لتساوى عدد أيونات الهيدروجين موجبة مع أيونات هيدروكسيد سالبة

٥) **يذوب ملح الطعام في الماء ؟**

- لأن الماء مذيب قطبى جيد لمعظم المركبات الأيونية مقل ملح الطاعم

٦) **يذوب السكر في الماء على الرغم من أنه مركب تساهمي ؟** لآنه يكون روابط هيدروجينية مع الماء

٧) **يذوب السكر في الماء على الرغم من أنه مركب تساهمي ؟** لآنه يكون روابط هيدروجينية مع الماء

٨) **عدم تخزين ماء الصنبور في زجاجات بلاستيكية ؟**

- لأنها تتفاعل مع الكلور المستخدم في تطهير الماء فتزيد من معدلات الإصابة بالسرطان

ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند:-

١) **ارتباط جزيئات الماء ببعضها بروابط هيدروجينية؟** شذوذ خواص الماء

٢) **وضع زجاجة مياه مغلقة وممتلئة لحافتها في الفريزر لفترة؟** تنفجر لزيادة حجم الماء عند تجمده

٣) **انخفاض كثافة الماء عند التجمد؟** تتجمع جزيئات الماء بواسطة الروابط الهيدروجينية مكونة بللورات سداسية الشكل كبيرة الحجم بينها الكثير من الفراغات

٤) **إمرار تيار كهربى على ماء محمض داخل جهاز فولتامتر هوفمان؟** ينحل الماء كهربيا الى عنصرية

٥) **اختلاط فضلات الإنسان والحيوان بالماء؟** تلوث بيولوجى والإصابة بالكثير من الأمراض

٦) **تصريف مخلفات المصانع في مياه نهر النيل؟** تلوث كيميائي والإصابة بالكثير من الأمراض

٧) **زيادة تركيز عنصر الرصاص في الأسماك التي يتناولها الإنسان؟** ارتفاع معدل الإصابة بموت خلايا المخ

٨) **وجود الزئبق بتركيزات مرتفعة في مياه الشرب؟** ارتفاع معدل الإصابة بفقدان البصر

٩) **ارتفاع نسبة الزرنيخ في الأغذية؟** ارتفاع معدل الإصابة بسرطان الكبد

١٠) **استخدام مياره الأنهار والبحار كمصدر متجدد لعملية تبريد المفاعلات النووية؟**

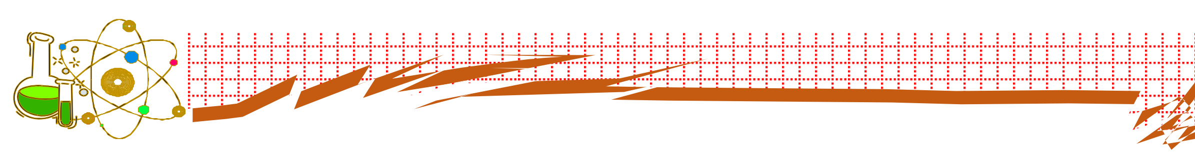
- تلوث الماء حراريا وهلاك الكائنات البحرية نتيجة انفصال الأكسجين الذائب فيه

١١) **تخزين المياه في زجاجات مياه غازية بلاستيكية"**

- ارتفاع معدل الإصابة بالسرطان نتيجة تفاعل البلاستيك مع غاز الكلور المستخدم في تطهير الماء

خواص الماء

١- ينفرد الماء عن باقي المركبات بوجوده في حالات المادة الثلاث في درجات الحرارة العادية.
٢- الماء مذيب قطبي جيد لمعظم المركبات الأيونية ولبعض المركبات التســاهمية التي يكون معها روابط هيدروجينية (مثل السكر)



٣- ارتفاع درجتي غليانه وانصهاره (يغلي عند ١٠٠ ويتجمد عند صفر درجة سيليزيوس) ويرجع ذلك لوجود الروابط الهيدروجينية.
٤- كثـــــــافة الماء يشذ الماء عن جميع المواد في إن كثافته وهو في الحالة الصلبة أقل من كثافته في الحالة الســـائلة لذلك تجد الثلج يطفو فوق الماء في المناطق القطبية مما يحافظ على حياة الكائنات المائية وكذلك تنفجر زجاجات الماء عند وضعها في الفريزر.
٥- متعادل التأثير على ورقة عباد الشمس
٦- التحليل الكهربي للماء يستخدم جهاز فولتامتر هوفمان لتحليل الماء كهربيا.
- يتصاعد غاز الهيدروجين فوق المهبط بينما يتصاعد الأكسجين فوق المصعد
- حجم غاز الهيدروجين ضعف حجم الأكسجين

حماية الماء من التلوث في مصر

١- القضاء على ظاهرة التخلص من مياه الصرف ومخلفات المصانع وإلقاء الحيوانات النافقة في النيل أو الترع.
٢- تطوير محطات تنقية المياه وإجراء تحاليل دورية على المياه لتحديد مدى صلاحيتها للشرب.
٣- نشر الوعي البيئي بين الناس.
٤- تطهير خزانات مياه الشرب فوق أسطح المنازل بشكل مستمر.
٥- عدم تخزين ماء الصنبور في زجاجات بلاستيكية (لأنها تتفاعل مع الكلور المستخدم في تطهير الماء فتزيد من معدلات الإصابة بالسرطان

أهم المقارنات

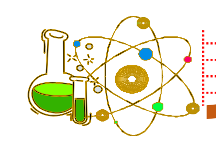
وجه المقارنة	ملح الطعام	زيت الطعام
نوع المركب	أيونى	تساهمى
الذوبان في الماء	يذوب	لا يذوب

الماء النقى	الماء المحمض بحمض الكبريتيك
ردئ التوصيل للتيار الكهربى	جيد التوصيل للتيار الكهربى

وجه المقارنة	التلوث البيولوجى للماء	التلوث الكيميائى للماء
المصدر	اختلاط فضلات الإنسان والحيوان بالماء	القاء مخلفات المصانع ومياه الصرف الصحى في الترع
الامراض الناتجة	البلهارسيا – التيفويد – الالتهاب الكبدى الوبائى	موت خلايا المخ – فقدان البصر – سرطان الكبد

وجه المقارنة	الملوثات الطبيعية للبيئة	الملوثات الصناعية للبيئة
المصدر	ظواهر طبيعية	أنشطة الإنسان المختلفة
أمثلة	- انفجار البراكين - البرق المصاحب للعواصف - موت الكائنات الحية	- حرق الفحم والبترول - الإسراف في استخدام المبيدات الكيميائية والأسمدة الزراعية - القاء مياه الصرف ومخلفات المصانع - تسرب زيت البترول في مياه البحار والأنهار



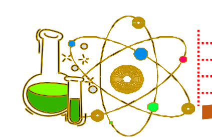
الوحدة الثانية : الغلاف الجوى وحماية كوكب الأرض

الدرس الأول : طبقات الغلاف الجوى

اكمل العبارات الآتية:-

١) يتواجد ٥٠٪ من كتلة الهواء الجوي ما بين سطح البحر وحتى ارتفاع ٣كم بينما يتواجد ٩٠٪ من كتلته حتى ارتفاع ١٦كم
٢) يقدر الضغط الجوي بوحدة البار وهي تعادل ١٠٠٠ مللى بار بينما الضغط الجوي المعتاد يعادل ١٠١٣,٢٥ مللى بار
٣) تقل كثافة الهواء كلما ارتفعنا لأعلى لذا فإن كثافة الهواء عند سفح الجبل أكبر من كثافته عند قمة الجبل
٤) يقاس الضغط الجوي بواسطة البارومترات ومن أمثلتها الأنيرويد و الالتميتر
٥) في خرائط الضغط الجوي تتصل نقاط الضغط المتساوى بخطوط منحنية تسمى الأيزوبار
٦) يستخدم جهاز الالتيمتر في قياس ارتفاع التحليق و جهاز الأندرويد في معرفة الطقس المحتمل بدلالة الضغط الجوي
٧) طبقة التروبوسفير هي الطبقة الأولى من طبقات الغلاف الجوي ومعناها الطبقة المضطربة لحدوث معظم التقلبات الجوية بها
٨) يرمز لمناطق الضغط الجوي المنخفض بالرمز (L) بينما يرمز لمناطق الضغط الجوي المرتفع بالرمز (H)
٩) تنتقل الرياح من مناطق الضغط الجوي المرتفع إلى مناطق الضغط الجوي المنخفض
١٠) تمتد التروبوسفير من سطح البحر وحتى التروبوبوز بسمك حوالى ١٣كم
١١) تحدث كافة الظواهر الجوية في طبقة التروبوسفير وهي تمتد حتى ارتفاع ١٢ كم فوق سطح البحر
١٢) تحتوي التروبوسفير على ٧٥٪ من كتلة الغلاف الجوي و ٩٩٪ من بخار ماء الهواء الجوي
١٣) بزيادة الارتفاع في التروبوسفير يقل الضغط الجوي حتى يصل عند نهايتها إلى ١٠٠ مللى بار
١٤) تمتد الستراتوسفير فوق سطح البحر على ارتفاع يتراوح بين ١٣ : ٥٠ كم
١٥) تثبت درجة الحرارة في الجزء السفلي من الستراتوسفير عند -٦٠ْم ثم تزداد حتى تصل عند نهايتها إلى صفر°م
١٦) يحتوي الجزء العلوي من الستراتوسفير على طبقة الأوزون التي تقوم بامتصاص الأشعة فوق البنفسجية
١٧) تحتوي الستراتوسفير على معظم غاز الأوزون بينما تحتوي الميزوسفير على كميات محدودة من غازى الهيدروجين والهيليوم
١٨) أقرب طبقات الغلاف الجوي للأرض التروبوسفير وأبعدها الثرموسفير
١٩) الضغط الجوي عند نهاية الستراتوسفير حوالي ١ مللى بار بينما يكون عند نهاية الميزوسفير حوالى ٠,٠١ مللى بار
٢٠) تفصل منطقة التروبوبوز بين التروبوسفير والستراتوسفير
٢١) تصل درجة الحرارة عند التروبوبوز إلى - ٦٠°م بينما تصل عند الميزوبوز إلى -٩٠°م
٢٢) تمتد الثرموسفير من الميزوبوز وحتى ارتفاع ٦٧٥كم فوق سطح البحر تتكون الشهب في الميزوسفير بينما تسبح الأقمار الصناعية في الإكسوسفير
٢٣) تعتبر الميزوسفير أبرد طبقات الغلاف الجوي بينما الثرموسفير أعلاها في درجة الحرارة





٢٤) تنعكس موجات الراديو التي تبثها مراكز الاتصالات ومحطات الإذاعة على الأيونوسفير
٢٥) يندمج الغلاف الجوي بالفضاء الخارجي في منطقة تعرف باسم الاكسوسفير تسبح فيها الأقمار الصناعية التي تستخدم في الاتصالات والبث التليفزيوني عبر القارات
٢٦) طبقة الأيونوسفير لها دور في الاتصالات اللاسلكية والبث الإذاعي بينما تتكون الشهب في طبقة الميزوسفير
٢٧) حزامى فان ألين لهما دور هام في تشتيت الإشعاعات الكونية الضارة مما يؤدي إلى حدوث ظاهرة الشفق القطبي "الأورورا"

أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود بـ

١	غلاف غازى يدور مع الأرض حول محورها ويمتد بارتفاع ١٠٠٠ كم فوق سطح البحر	الغلاف الجوى
٢	وزن عمود من الهواء مساحة مقطعة وحدة المساحات وطوله هو ارتفاع الغلاف الجوى	الضغط الجوى
٣	الضغط الجوى عند مستوى سطح البحر وهو ما يعادل (١٠١٣,٠٢٥) مللى بار	ضغط جوى معتاد
٤	المنطقة الفاصلة بين التروبوسفير والستراتوسفير	التروبوبوز
٥	المنطقة الفاصلة بين الستراتوسفير والميزوسفير	الستراتوبوز
٦	المنطقة الفاصلة بين الميزوسفير والثرموسفير	الميزوبوز
٧	المنطقة الفاصلة بين التروبوسفير والستراتوسفير	التروبوبوز
٨	طبقة من طبقات الغلاف الجوى تتميز بان حركة الهواء فيها رأسية	التروبوسفير
٩	طبقة من طبقات الغلاف الجوى يطلق عليها اسم الغلاف الجوى الأوزوني	الستراتوسفير
١٠	طبقة تحتوى على أيونات مشحونة وتستخدم في البث الإذاعي والاتصالات اللاسلكية	الايونوسفير
١١	منطقة يندمج فيها الغلاف الجوى بالفضاء الخارجي وتسبح فيها الأقمار الصناعية	الأكسوسفير
١٢	الجزيء الناتج من اتحاد ذرة مع جزئ من نفس العنصر	الأوزون
١٣	خطوط منحنية تصل قيم الضغط الجوى المتساوى	الأيزوبار
١٤	جهاز يستخدم في تحديد الطقس بمعلومية الضغط الجوى	الأنيرويد
١٥	جهاز يستخدم في تحديد ارتفاع تحليق الطائرات بمعلومية الضغط الجوى	الالتيميتر

أهم التعليلات

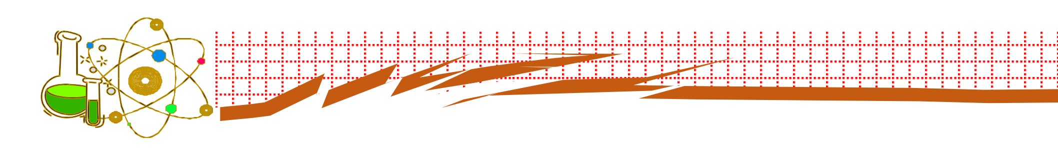
١) **الضغط الجوى يقل كلما ارتفعنا إلى أعلى ؟** لأنه عند الارتفاع عن مستوى سطح البحر (قمة جبل مثلا) فإن جزء من عمود الهواء يتم اقتطاع فيقل تبعا لذلك وزن الهواء عند هذا الارتفاع .

٢) **يزداد الضغط الجوى بالانخفاض عن سطح البحر؟** لزيادة طول عمود الهواء وبالتالي وزنه.

٣) **يقل الضغط الجوى بالارتفاع عن سطح البحر؟** لنقص طول عمود الهواء وبالتالي وزنه.

٤) **هبوب الرياح من منطقة لأخرى على سطح الأرض؟** لاختلاف الضغط الجوى من منطقة لأخرى على سطح الأرض حيث تنتقل الرياح من مناطق الضغط الجوى المرتفع الى مناطق الضغط الجوى المنخفض

٥) **تعرف التربوسفير بالطبقة المضطربة؟** لحدوث معظم التقلبات الجوية فيها.



٦) **تحدث كافة الظواهر الجوية فى طبقة التروبوسفير؟** لأنها تحتوى على ٧٥٪ من كتلة الغلاف الجوى

٧) **طبقة التروبوسفير تعمل على تنظيم درجة حرارة الأرض ؟** لاحتوائها على ٩٩٪ من بخار ماء الغلاف الجوى .

٨) **يتحرك الهواء في التروبوسفير بشكل راسي؟**

- لصعود تيارات الهواء الساخنة لأعلى وهبوط تيارات الهواء الباردة لأسفل.

٩) **تسمى الستراتوسفير بالغلاف الجوى الاوزونى؟** لاحتوائها على معظم غاز الأوزون الموجود بالغلاف الجوى

١٠) **بالارتفاع تدريجيا لأعلى فى طبقة الستراتوسفير ترتفع درجة الحرارة؟** يرجع ذلك لوجود طبقة الأوزون بالجزء العلوي منها تمتص الأشعة الفوق بنفسجية الصادرة من الشمس .

١١) **الجزء السفلى من الستراتوسفير مناسب لتحليق الطائرات؟** لأنه خالي من الغيوم والاضطرابات الجوية

١٢) **تسمى الميزوسفير بالطبقة المتوسطة؟** لأنها تتوسط طبقات الغلاف الجوى

١٣) **تعتبر الميزوسفير ابرد الطبقات؟** لانخفاض درجة الحرارة فيها حيث تصل في نهايتها الى -٩٠ ْم

١٤) **الميزوسفير طبقة شديدة التخلخل؟** لأنها تحتوى على كمية من غازى الهيليوم والهيدروجين

١٥) **تحترق الشهب فى طبقة الميزوسفير بينما لا تحترق سفن الفضاء؟** لا تحترق سفن الفضاء أثناء مرورها فى طبقة الميزوسفير لأن مقدمتها المخروطية تشتت الحرارة وذيلها مصنوع من مادة عازلة .

١٦) **تسمى الثيرموسفير بالطبقة الحرارية؟** لأنها أسخن طبقات الغلاف الجوى

١٧) **تعتبر الثيرموسفير اسخن الطبقات؟** لارتفاع درجة الحرارة فيها حيث تصل في نهايتها الى ١٢٠٠ ْم

١٨) **يطلق على الجزء العلوى من الثرموسفير اسم الأيونوسفير ؟** لأن الجزء العلوي منها يحتوى على أيونات مشحونة

١٩) **أهمية الايونوسفير بالنسبة للمحطات الإذاعية؟** يقوم الايونوسفير بدور هام فى الاتصالات اللاسلكية والبث الإذاعي حيث ينعكس عليه موجات الراديو التى تبثها مراكز الاتصالات أو محطات الإذاعة

٢٠) **أهمية حزامي فان ألين (حدوث ظاهرة الشفق القطبي أو الأوورا) ؟**

- يحاط الايونوسفير بحزامين مغناطيسين تقومان بدور هام فى تشتيت الإشعاعات الكونية الضارة بعيدا عن الأرض وهو ما يسبب فى نفس الوقت حدوث ظاهرة الشفق القطبي .

٢١) **أهمية الأكسوسفير؟** تسبح فيها الأقمار الصناعية التى تستخدم فى الاتصالات والبث التليفزيوني عبر القارات وكذلك تستخدم فى التعرف على الطقس .

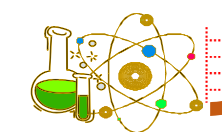
ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند:-

١) **الارتفاع عن مستوى سطح البحر بالنسبة للضغط الجوى؟** يقل الضغط الجوى

٢) **الهبوط في قاع بئر بالنسبة للضغط الجوى ؟** يزداد الضغط الجوى

٣) **صعود شخص الى اعلى قمة جبل بالنسبة لكثافة الهواء الجوى؟** تقل كثافة الهواء الجوى






٤) **تعطل جهاز الالتيميتر عن العمل أثناء تحليق الطائرة في الجو؟**

- لا يستطيع الطيار تحديد ارتفاع الطائرة عن سطح البحر

٥) **احتواء التروبوسفير على ٧٥٪ من كتلة الهواء الجوى؟** حدوث كافة الظواهر الجوية المكونة للطقس والمناخ

٦) **احتواء التروبوسفير على ٩٩٪ من بخار الماء؟** لتنظيم درجة حرارة سطح الأرض

٧) **الارتفاع الى اعلى في الميزوسفير بالنسبة لدرجة الحرارة** تقل درجة الحرارة بمعدل كبير

٨) **احتكاك الجسيمات الفضائية الهائلة لجزيئات هواء الميزوسفير؟** تحترق مكونة الشهب

٩) **اصطدام الأشعة الكونية بالأيونوسفير؟**

- تشتيت الأشعة الكونية الضارة مما يؤدى الى حدوث ظاهر الشفق القطبى (الأورورا)

أهم الأسئلة المتنوعة

أ- احسب درجة الحرارة على قمة جبل ارتفاعه = ٢ كم ودرجة الحرارة عند السفح = ٣٣,٥°

١- مقدار الانخفاض في درجة الحرارة = ارتفاع الجبل × ٦,٥° = ٢ × ٦,٥° =١٣°

٢- درجة الحرارة عند القمة = درجة الحرارة عند السفح – مقدار الانخفاض في درجة الحرارة

= ٣٣,٥° – ١٣° = ٢٩,٥° م

ب- احسب درجة الحرارة على سفح جبل ارتفاعه = ٢ كم ودرجة الحرارة عند القمة = ١٥° م

١- مقدار الارتفاع في درجة الحرارة = ارتفاع الجبل × ٦,٥° = ٢ × ٦,٥° = ١٣° م

٢- درجة الحرارة عند السفح = درجة الحرارة عند القمة + مقدار الارتفاع في درجة الحرارة

= ١٥° + ١٣° = ٢٨° م

ج- جبل درجة الحرارة عند سفحه = ٢٠°م وعند قمته = ٧° م أوجد ارتفاع الجبل

ارتفاع الجبل = مقدار الفرق في درجة الحرارة ÷ ٦,٥° = (٢٠ – ٧) ÷ ٦,٥° =٢ كم

د- احسب نسبة تأكل طبقة الأوزون فى احدى المناطق اذا علمت أن درجة الأوزون فيه ١٢٠ دوبسون

تآكل طبقة الأوزون = درجة الأوزون الطبيعية – درجة الأوزون في المنطقة = ٣٠٠ – ١٢٠ = ١٨٠

النسبة المئوية لدرجة الأوزون في منطقة ما = تآكل طبقة الأوزون ÷ درجة الأوزون الطبيعية × ١٠٠

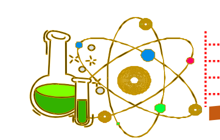
= (١٨٠ ÷ ٣٠٠) × ١٠٠ = ٦٠٪



أهم المقارنات

وجه المقارنة	التروبوسفير	الستراتوسفير	الميزوسفير	الثرموسفير
معنى الاسم	الطبقة المضطربة	الطبقة الأوزونية	الطبقة المتوسطة	الطبقة الحرارية
السمك	تبدأ من سطح البحر وحتى التروبوبوز بسمك (١٣كم)	من التروبوبوز وحتى الستراتوبوز (١٣كم : ٥٠كم) بسمك ٣٧ كم	من الستراتوبوز وحتى الميزوبوز (٥٠ : ٨٠كم) بسمك ٣٥ كم	من الميزوبوز وحتى ارتفاع ٦٧٥كم (٨٥ : ٦٧٥كم) بسمك ٥٩٠ كم
التركيب	١- تحتوى على حوالي ٧٥٪ من كتلة الغلاف الجوى ٢- تحتوى على حوالي ٩٩٪ من بخار الماء	تحتوى على معظم غاز الأوزون الموجود بالغلاف الجوى على ارتفاع (٢٠ : ٤٠ كم) فوق سطح البحر	طبقة مضطربة شديدة التخلخل وذلك لاحتوائها فقط على كميات محدودة من غازى الهليوم والهيدروجين	يحتوى الجزء العلوى منها على أيونات مشحونة
الضغط الجوى	يصل عند نهايتها إلى ١٠٠ مللى بار (٠,١) من قيمة الضغط الجوى المعتاد	يصل عند نهايتها إلى ١ مللى بار (٠,٠٠١) من قيمة الضغط الجوى المعتاد	يصل عند نهايتها إلى ٠,٠١ مللى بار (١ × ١٠-٥) من قيمة الضغط الجوى المعتاد	
درجة الحرارة	تقل دراجات الحرارة فيها بالارتفاع لأعلى بمعدل ٦,٥ درجة لكل واحد كيلو متر .حتى تصل إلى أقل قيمة لها وهى(-٦٠ْ) عند التروبوبوز	تثبت درجة الحرارة فى الجزء السفلى فيها عند - ٦٠° ثم تزداد تدريجيا بالارتفاع لأعلى حتى تصل عند نهايتها إلى درجة الصفر المئوية	تتناقص فيها درجات الحرارة بمعدل كبير بالارتفاع لأعلى حتى تصل عند نهايتها إلى (- ٩٠ْ)	تزداد فيها درجات الحرارة بمعدل كبير بالارتفاع لأعلى حتى تصل إلى حوالي ١٢٠٠°
حركة الهواء	رأسى	أفقي		
الأهمية	١- تحدث بها كافة الظواهر الجوية كالأمطار والرياح والسحب التى يتكون منها الطقس ٢- تنظم درجة حرارة الأرض	١- الجزء السفلى منها خالى من الغيوم والاضطرابات الجوية لذلك تعتبر مناسبة لتحليق الطائرات ٢- وجود طبقة الأوزون بالجزء العلوى منها التى تمتص الأشعة الفوق بنفسجية الصادرة من الشمس	حماية الأرض من الكتل الصخرية الفضائية التي تدخل الغلاف الجوى حيث تتكون فيها الشهب نتيجة لاحتكاكها بجزئيات الهواء	١- يقوم الأيونوسفير بدور هام فى الاتصالات اللاسلكية والبث الإذاعي ٢- يحاط الأيونوسفير بحزامين مغناطيسين يعرفان باسم (حزامي فان ألين) يقومان بدور هام فى تشتيت الإشعاعات الكونية الضارة

وجه المقارنة	الايونوسفير	طبقة الأوزون
الأهمية	تنعكس عليها موجات الراديو المستخدمة في الاتصالات اللاسلكية والبث الإذاعي	تقوم بحماية الكائنات الحية من الآثار الكيميائية الضارة للأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس
الموقع	تقع بالجزء العلوى من الثرموسفير وحتى ارتفاع ٧٠٠كم	تقع بالجزء العلوى من الستراتوسفير

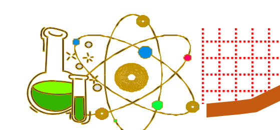


الدرس الثانى : تآكل طبقة الأوزون وارتفاع درجة حرارة الأرض

اكمل العبارات الآتية:-

١) من أخطر التهديدات التي تواجه الأرض منذ منتصف القرن العشرين ظاهرة تآكل طبقة الأوزون وظاهرة الاحترار العالمي
٢) تمتد طبقة الأوزون على ارتفاع يتراوح بين ٢٠ إلى ٤٠ كم فوق مستوى سطح البحر
٣) توجد طبقة الأوزون في الستراتوسفير ويبلغ سمكها حوالى ٢٠ كم
٤) درجة الأوزون الطبيعية تعادل ٣٠٠ وحدة دوبسون
٥) تبعا لافتراض دوبسون إذا كانت درجة الأوزون ٥٠ دوبسون فإن سمك طبقة الأوزون في (م. ض. د) يعادل ٠,٥ ملم حيث أن كل ١ ملم يعادل ١٠٠ دوبسون
٦) يتراوح الطول الموجي للأشعة فوق البنفسجية المتوسطة بين ٢٨٠ : ٣١٥ نانومتر
٧) في م ض د يكون الضغط مساويا الضغط الجوي المعتاد ودرجة الحرارة مساوية الصفر المئوي
٨) تمتص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية البعيدة بنسبة ١٠٠٪ وتنفذ الأشعة فوق البنفسجية القريبة بنسبة ١٠٠ %
٩) طبقة الأوزون تتكون من غاز الأوزون O_3 تحمي الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة
١٠) يعرف مرض إعتام عدسة العين باسم الكتاركت وقد يسببه التعرض المستمر للأشعة فوق البنفسجية
١١) إذا حدث تأكل في طبقة الأوزون في أحد المناطق بنسبة ٧٥٪ فإن ذلك يعني أن درجة الأوزون في هذه المنطقة ٧٥دوبسون
١٢) من أخطر ملوثات طبقة الأوزون الكلوروفلوروكربون وبروميد الميثيل والهالونات وأكاسيد النيتروجين
١٣) يعتبر البرق و انفجار البراكين من الملوثات التي ليس للإنسان دخل فيها
١٤) من أخطر ملوثات طبقة الأوزون مركبات الكلوروفلوروكربون والمعروفة تجاريا باسم الفريونات والتي تستخدم كمادة مذيبة في تنظيف شرائح الدوائر الإلكترونية
١٥) تستخدم الفريونات CFCs كمادة نافخة لعبوات الفوم وكمادة مذيبة في تنظيف شرائح الدوائر الإلكترونية
١٦) من ملوثات طبقة الأوزون مركبات الكلوروفلوروكربون المستخدمة في أجهزة التبريد والهالونات المستخدمة في إطفاء الحرائق
١٧) غاز بروميد الميثيل يستخدم كمبيد حشرى لحماية مخزون المحاصيل الزراعية بينما الهالونات تستخدم في إطفاء الحرائق
١٨) من التأثيرات الضارة للأشعة فوق البنفسجية على النباتات الأرضية اختلال عملية البناء الضوئي و نقص إنتاج المحاصيل
١٩) يؤدي تعرض الأحياء البحرية للأشعة فوق البنفسجية الضارة إلى تدمير السلاسل الغذائية البحرية و موت البلانكتون الذي تتغذى عليه الكائنات البحرية الصغيرة
٢٠) طائرات الكونكورد الأسرع من الصوت تؤثر عوادمها على طبقة الأوزون
٢١) يزداد تأكل طبقة الأوزون فوق منطقة القطب الجنوبي في شهر سبتمبر من كل عام
٢٢) من توصيات بروتوكول مونتريال ضرورة خفض إنتاج مركبات الكلوروفلوروكربون ووقف إنتاج طائرات الكونكورد





٢٣) من أهم غازات الدفيئة ثاني أكسيد الكربون والميثان وبخار الماء وأكسيد النيتروز والكلوروفلوروكربون

٢٤) يسمح الغلاف الجوي بنفاذ أشعة الضوء المرئي والأشعة ذات الأطوال الموجية القصيرة الصادرة من الشمس

٢٥) تحتبس الأشعة تحت الحمراء في التروبوسفير نتيجة لارتفاع نسب الغازات الدفيئة في الغلاف الجوي

٢٦) الأشعة تحت الحمراء ذات أثر حراري والأشعة فوق البنفسجية ذات أثر كيميائي

٢٧) من الآثار السلبية لظاهرة الاحترار العالمى انصهار جليد القطبين و التغيرات المناخية الحادة

٢٨) يؤدي ذوبان جليد القطبين إلى ارتفاع مستوى المياه مما يهدد باختفاء بعض المناطق الساحلية وانقراض بعض الحيوانات القطبية

٢٩) من أمثلة التغيرات المناخية الحادة التي تسببها ظاهرة الاحترار العالمى موجات الجفاف وحرائق الغابات

٣٠) تستخدم وحدة النانومتر لقياس الطول الموجي للأشعة فوق البنفسجية بينما تستخدم وحدة الدوبسون لقياس درجة الأوزون

أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود بـ

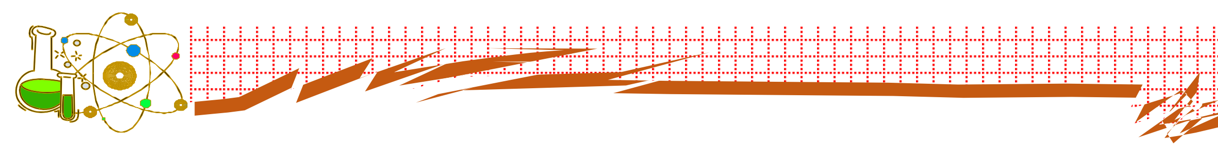
١	حدوث ارتفاع مستمر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض	الاحترار العالمي
٢	ستائر ضوئية ملونة ترى عند القطبين الشمالى والجنوبى للأرض	الشفق القطبى
٣	الغازات التى تعمل على ارتفاع درجة حرارة الغلاف الجوى للأرض فلولاها لانخفضت درجة حرارة الأرض إلى $-18\ C^\circ$ وهى غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 ومركبات الكلوروفلوروكربون $(CFCl_3)$ وغاز الميثان CH_4 وبخار الماء H_2O وأكسيد النيتروز N_2O	الغازات الدفيئة
٤	حزامان مغناطيسيان يحيطان بالايونسفير وتقوم بتشتيت الأشعة الكونية الضارة	حزامى فان الين
٥	احتباس الأشعة تحت الحمراء فى التروبوسفير نتيجة لارتفاع نسب الغازات الدفيئة	الاحتباس الحراري
٦	الارتفاع المستمر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض	الاحترار العالمى
٧	الدرع الواقى للكائنات الحية والذى لا يسمح بنفاذ الأشعة فوق البنفسجية الضارة	طبقة الأوزون
٨	تآكل جزء من طبقة الأوزون فوق منطقة القطب الجنوبي	ثقب الأوزون
٩	مركب يستخدم كمبيد حشرى لحماية المحاصيل الزراعية	بروميد الميثيل
١٠	مركب يستخدم فى التبريد وصنع عبوات الفوم ومادة دافعة لرزاز الايروسولات وتنظيف الشرائح الإلكترونية	الفريونات
١١	غاز ينتج من احتراق طائرات الأسرع من الصوت (الكونكورد)	أكاسيد النيتروجين
١٢	مركب يستخدم في إطفاء الحرائق التي لا تطفأ بالماء كالبترول	الهالونات

أهم التعليلات

١) **تتكون طبقة الأوزون فى الستراتوسفير؟** لأنها أول طبقة من طبقات الغلاف الجوى تقابل الأشعة الفوق بنفسجية الصادرة من الشمس ويكون بها كمية مناسبة من غاز الأكسجين.

٢) **طبقة الأوزون تعمل كدرع واق للكائنات الحية؟** لأن هذه الطبقة تمنع نفاذ الأشعة فوق البنفسجية البعيدة ومعظم الأشعة المتوسطة لذلك تحمى الكائنات الحية من الآثار الكيمائية الضارة للأشعة فوق البنفسجية.

٣) **للأشعة الفوق بنفسجية بعض الفوائد؟** الأشعة فوق البنفسجية القريبة من الطول الموجى للضوء المرئي تنفذ من الغلاف الجوى للأرض تعمل على تخليق فيتامين(د) فى أجسام الأطفال حديثي الولادة.



٤) **الأشعة فوق البنفسجية سلاح ذو حدين؟** لان الأشعة القريبة مفيدة للكائنات الحية والأشعة البعيدة ضارة

٥) **الهالونات سلاح ذو حدين؟**

- لأنه من ملوثات طبقة الأوزون ويستخدم في إطفاء الحرائق التي لا تطفأ بالماء كحرائق البترول

٦) **يزداد تاكل طبقة الأوزون فوق القطب الجنوبي فى شهر سبتمبر من كل عام؟**

- نتيجة لتجمع الملوثات فى صورة سحب سوداء تدفعها الرياح بشكل طبيعي فى هذا التوقيت فوق منطقة القطب الجنوبي مما يزيد من معدل تآكل طبقة الأوزون.

٧) **وقف إنتاج طائرات الكونكورد؟**

- لأن عوادمها التى تحتوى على أكاسيد النيتروجين تعمل على تآكل طبقة الأوزون

٨) **الغازات الدفيئة سلاح ذو حدين؟** لولاها لانخفضت درجة حرارة الأرض الى - ١٨° وزيادة تركيزها فى الغلاف الجوى يؤدى إلى كوارث بيئية

ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند:-

١) **اتحاد ذرة أكسجين مع جزئ أكسجين ؟** يتكون جزئ الأوزون

٢) **الإسراف في استخدام غاز بروميد الميثيل كمبيد حشرى؟** زيادة تأكل طبقة الأوزون

٣) **إعادة إنتاج وتشغيل طائرات الكونكورد؟** زيادة نسبة أكاسيد النيتروجين

٤) **استمرار تاكل طبقة الأوزون؟** تعرض الكائنات الحية لأضرار الأشعة فوق البنفسجية

٥) **ارتفاع درجة حرارة كوكب الأرض؟** انصهار جليد القطبين ، تغيرات مناخية حادة

٦) **الإسراف في استخدام الفريونات؟** ازدياد تآكل طبقة الأوزون والارتفاع المستمر في درجة حرارة كوكب الأرض

٧) **التزايد لمستمر في استهلاك الوقود الحفرى؟**

- زيادة نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون في الهواء الجوى مما يسبب تزايد ظاهر الاحتباس الحرارى

٨) **زيادة نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون في الهواء الجوى ؟ زيادة نسبة الغازات الدفيئة؟**

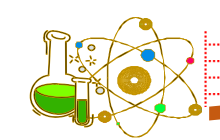
- ارتفاع حرارة كوكب الأرض

٩) **عدم نفاذ الأشعة تحت الحمراء الى الفضاء الخارجي؟** حدوث ظاهرة الاحتباس الحرارى

١٠) **تغير المناخ الناتج عن الاحترار العالمى؟** حدوث الأعاصير والفيضانات المدمرة وموجات الجفاف وحرائق الغابات

وجه المقارنة	الأشعة فوق البنفسجية البعيدة	الأشعة فوق البنفسجية المتوسطة	الأشعة فوق البنفسجية القريبة
طولها الموجي	١٠٠ : ٢٨٠ نانومتر	٢٨٠ : ٣١٥ نانومتر	٣١٥ : ٤٠٠ نانومتر
مدى نفاذها من طبقة الأوزون	لا تنفذ بنسبة ١٠٠٪	لا تنفذ بنسبة ٩٥٪ تنفذ بنسبة ٥٪	تنفذ بنسبة ١٠٠٪
تأثيرها على الكائنات الحية	ضارة ومهددة لحياة الكائنات الحية	ضارة ومهددة لحياة الكائنات الحية	مفيدة لحياة الكائنات الحية





غاز الأوزون

كيف يتكون	تنكسر الرابطة من جزئ الأكسجين O_2 عند امتصاصه للأشعة الفوق بنفسجية (UV) فيتحول إلى ذرتين أكسجين حرتين $2\ O$ $O + O_2 \rightarrow O_3$ ثم تتحد كل ذرة أكسجين حرة مع جزئ أكسجين أخر مكونة جزئ أوزون
أهم صفاته	الأوزون غاز لونه أزرق شاحب وله رائحة مميزة يمكن ملاحظتها بالقرب من الأجهزة التى تحتوى على أنابيب تفريغ كهربى
مكانها	لماذا تتكون طبقة الأوزون فى الستراتوسفير ؟ تكون طبقة الأوزون على ارتفاع يتراوح ما بين (٢٠ : ٤٠ كم) فوق سطح البحر فى طبقة الستراتوسفير (علل) لأنها أول طبقة من طبقات الغلاف تقابل الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس وتكون بها كمية مناسبة من غاز الأكسجين .
أهمية الأوزون	تمنع طبقة الأوزون نفاذ الأشعة فوق البنفسجية البعيدة ومعظم الأشعة المتوسطة لما لها من أضرار بالغة .

ملوثات طبقة الأوزون

١) مركبات (CFCs) الكلوروفلوروكربون	هذه المركبات معروفة تجاريا باسم الفريونات وتستخدم • كمادة مبردة فى أجهزة التبريد • كمادة دافعة لرذاذ الايروسولات • كمادة نافخة فى صناعة عبوات الفوم . • كمادة مذيبة فى تنظيف الدوائر الإلكترونية
٢) غاز بروميد الميثيل	يستخدم كمبيد حشرى لحماية مخزون المحاصيل الزراعية
٣)الهالونات	تستخدم فى إطفاء الحرائق
٤) أكاسيد النيتروجين	هى التى تنتج من احتراق وقود الطائرات الأسرع من الصوت (الكونكورد الفرنسية)

الآثار السلبية لظاهرة الاحتباس الحرارى

١- انصها جليد القطبين الشمالى والجنوبى .

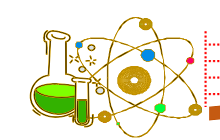
يؤدى إلى ارتفاع مستوى سطح البحار والمحيطات وهو ما يهدد باختفاء بعض المناطق الساحلية وانقراض بعض الحيوانات القطبية كالدب القطبي وفيل البحر .

٢- تغيرات مناخية حادة من مظاهرها تكرار حدوث الأعاصير الاستوائية كإعصار كاترينا عام ٢٠٠٥ م – والفيضانات المدمرة – وموجات الجفاف – وحرائق الغابات .

وجه المقارنة	الاحتباس الحرارى	ثقب الأوزون
الأسباب	زيادة نسب الغازات الدفيئة في الغلاف الجوى	مركبات الكلوروفلوروكربون وغاز بروميد الميثيل والهالونات وأكاسيد النيتروجين
الأضرار	ارتفاع درجة حرارة الأرض مما يؤدى الى ظاهرة الاحترار العالمى	نفاذ الأشعة فوق البنفسجية الضارة الى سطح الأرض مما يهدد حياة الكائنات الحية
كيفية التغلب عليها	الحد من استهلاك الوقود الحفرى البحث عن بدائل آمنة للطاقة	خفض إنتاج وتداول الفريونات وقف إنتاج طائرات الكونكورد





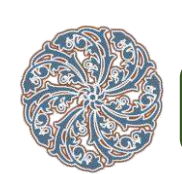


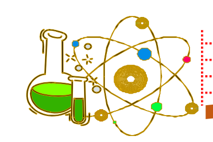
الوحدة الثالثة : التنوع الحفريات وحماية الأنواع من الانقراض

الدرس الأول : الحفريات

اكمل العبارات الآتية:-

١) من أنواع الحفريات حفرية كائن كامل و حفرية قالب وحفرية طابع
٢) الكائنات التي ماتت ودفنت سريعا في وسط حافظ عليها من التحلل مثل الماموث و حشرات الكهرمان كونت حفريات كاملة
٣) تم اكتشاف حفرية الماموث الذي انقرض نتيجة الانهيارات الجليدية في سيبريا منذ حوالى ٢٥ ألف سنة
٤) حفرية الماموث الوسط الحافظ لها هو الثلج والوسط الحافظ لحفرية الكهرمان هو المادة الصمغية
٥) الكهرمان عبارة عن المادة الصمغية بعد تجمدها والتي كانت تفرزها الأشجار الصنوبرية القديمة
٦) نسخة طبق الأصل للشكل الخارجي لهيكل صدفة يعرف بالطابع بينما النسخة طبق الأصل للشكل الداخلي يعرف بالقالب
٧) من أمثلة حفرية الطابع حفرية طابع نبات من السرخسيات وحفرية طابع سمكة
٨) الأمونيت من أمثلة حفريات القالب بينما سن الديناصور من أمثلة الحفريات جزء صلب
٩) تكونت لقوقع الترايلوبيت حفرية على هيئة قالب مصمت و طابع
١٠) من حفريات القالب أمونيت والنيموليت والترايلوبيت بينما من حفريات كائن كامل الماموث والكهرمان
١١) ما يتركه الكائن الحي بعد موته في الصخور الرسوبية يعرف ب البقايا بينما ما يتركه أثناء حياته يعرف ب الأثر
١٢) تكونت حفرية الأخشاب المتحجرة نتيجة إحلال مادة السليكا محل مادة الخشب جزء بجزء
١٣) تدل الحفريات المرشدة على العمر النسبي للصخور الرسوبية الموجودة بها
١٤) تستخدم الحفريات في التعرف على البيئات القديمة وتحديد عمر الصخور الرسوبية
١٥) تدل حفريات النيموليت على أن البيئة المعاصرة لتكونها كانت قاع بحر بينما تدل حفرية المرجان على أن البيئة المعاصرة لتكونها كانت بحار دافئة صافية ضحلة
١٦) ظهرت الحياة أولا في البحار ثم انتقلت إلى اليابس كما تطور تركيب الكائنات من البسيط إلى الراقي
١٧) ظهرت الطحالب قبل الحزازيات والسراخس كما ظهرت عاريات البذور قبل كاسيات البذور
١٨) الأسماك أول ما ظهر من الفقاريات وآخر ما ظهر منها الطيور و الثدييات
١٩) تعتبر الفورامنيفرا و الراديولاريا من الكائنات الدقيقة التي تفيد في مجال التنقيب عن البترول
٢٠) يمثل الأركيوبتركس حلقة وصل بين الزواحف والطيور
٢١) تدل الحفريات الموجودة في صخور المناطق المختلفة والمعروفة باسم السجل الحفري على انقراض أنواع من الكائنات الحية وعلى أن معظمها ظهر ثم اختفى قبل نشأة الإنسان





أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود بـ

١	آثار وبقايا الكائنات الحية القديمة المحفوظة فى الصخور الرسوبية	الحفرية
٢	موت الكائنات الحية القديمة ودفنها سريعا فى وسط يحافظ عليها من التحلل بعيدا عن الأكسجين كالجليد أو الكهرمان بحيث تتكون لها حفريات كاملة متل حفرية حيوان الماموث - حفرية الكهرمان	حفرية كائن كامل
٣	نسخة طبق الأصل من التفاصيل الداخلية لهيكل كائن حى قديم	القالب المصمت
٤	نسخة طبق الأصل من التفاصيل الخارجية لهيكل كائن حى قديم	الطابع
٥	ما يتركه الكائن الحى فى التربة أثناء حياته وقد يكون على هيئة طابع	الأثـر
٦	ما يتركه الكائن الحى بعد موته في الصخور الرسوبية	البقايا
٧	مادة صمغية تحافظ على الكائنات الحية المنغمسة داخلها من التحلل	الكهرمان
٨	حفريات حلت فيها المعادن محل المادة العضوية جزء بجزء مع بقاء الشكل دون تغيير	الحفريات المتحجرة
٩	حفريات تدل على تفاصيل حياة نبات قديم تكونت نتيجة إحلال مادة السيلكا محل الخشب	الأخشاب المتحجرة
١٠	عملية إحلال مادة السيلكا محل أخشاب الأشجار القديمة جزء بجزء مكونة أخشاب متحجرة	التحجر
١١	حفريات عاشت مدى زمنى قصير ومدى جغرافى واسع ثم انقرضت	الحفرية المرشدة
١٢	حفريات موجودة في صخور المناطق المختلفة ويستدل منها على انقراض وتطور الكائنات الحية	السجل الحفرى
١٣	كائن منقرض يمثل حلقة وصل بين الزواحف والطيور	الاركيوبتركس

أهم التعليلات

١) **احتفاظ اول حفرية ماموث تم اكتشافها بكامل هيئتها؟** لأنه دفن سريعا بعد موته في الجليد

٢) **إذا دفنت الكائنات القديمة فى الجليد أو الكهرمان تتكون لها حفريات كاملة؟**
- لأن الجليد أو الكهرمان من الأوساط التى تحافظ على الكائنات من التحلل بعيدا عن الأكسجين.

٣) **تسمية منطقة الغابات المتحجرة بجبل الخشب؟** لاحتوائها على أخشاب المتحجرة تشبه الصخور

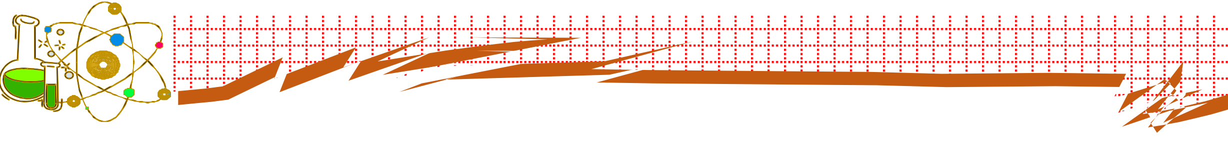
٤) **تعتبر الأخشاب المتحجرة من الحفريات بالرغم من أنها تشبه الصخور؟** لأنها تدل على تفاصيل حياة نبات قديم

٥) **الحفريات المرشدة تدل على عمر الصخور الرسوبية الموجودة بها؟**
- لان عمر الصخور الرسوبية من عمر الحفريات الموجودة بها

٦) **لا تعتبر كل الحفريات المعروفة حفريات مرشدة ؟**
- لأنه ليس كل الحفريات عاشت مدى زمنى قصير ومدى جغرافى واسع

٧) **جبل المقطم كان جزء من قاع بحر منذ ٣٥ مليون سنة؟** لوجود حفريات النيموليت في صخور أحجاره الجيرية





٨) **تعتبر حفرية النيموليت والترايلوبيت من الحفريات المرشدة؟** لأنها تدل على العمر النسبى للصخور الرسوبية الموجودة بها حيث أن عمر الصخور من عمر الحفريات الموجودة بها

٩) **حفريات السرخسيات تدل على البيئات القديمة؟**

- لأنها تدل على أن البيئة المعاصر كانت بيئة استوائية حارة ممطرة

١٠) **حفريات المرجان تدل على البيئات القديمة؟**

- لأنها تدل على أن البيئة المعاصرة كانت بحار دافئة صافية ضحلة

١١) **تلعب حفريات الفورامنيفرا والراديولاريا دورا هاما في التنقيب عن البترول؟**

- لان وجودها يدل على ملاءمة الظروف لتكوين البترول

ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند:-

١) **دفن كائن حى قديم فور موته سريعا في الثلج؟** تكونت له حفرية كائن كامل محتفظة بكامل هيئته

٢) **انغماس الحشرات القديمة في المادة الصمغية التي كانت تفرزها الأشجار الصنوبرية؟**

- تكونت لها حفرية كائن كامل محتفظة بكامل هيئتها داخل الكهرمان

٣) **تصلب الرواسب المعدنية داخل قوقع وتآكل صدفته عبر ملايين السنين؟**

- تكونت له حفرية قالب مصمت تحمل التفاصيل الداخلية لهيكله

٤) **وضع صدفة على سطح قطعة صلصال مستوية ثم الضغط عليها برفق؟**

- يتكون طابع للصدفة يحمل التفاصيل الخارجية

٥) **توافر وسط مناسب تحل فيها معادن الصخور محل المادة العضوية للكائن الحى؟** تتكون له حفرية متحجرة

٦) **إحلال مادة السليكا محل مادة الخشب في الأشجار القديمة؟** تحولت الى أخشاب متحجرة

اكتب ما تشير اليه الرموز الأتية :

١- IUCN الجمعية العالمية للمحافظة على الطبيعة

٢- DU دوبسون

٣- CFCS مركبات الكلوروفلوروكربون

٤- CH_4 الميثان

٥- S.T.P معدل الضغط ودرجة الحرارة

٦- UV الأشعة فوق البنفسجية

٧- IPCC الهيئة العالمية للتغيرات المناخية

٨- N_2O أكسيد النيتروز

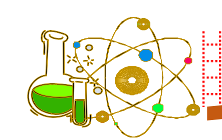
٩- Pm البيكومتر

١٠- CO_2 ثانى أكسيد الكربون

أهم المقارنات

الطابع	القالب المصمت
نسخة طبق الأصل من التفاصيل الخارجية لهيكل كائن حى قديم	نسخة طبق الأصل من التفاصيل الداخلية لهيكل كائن حى قديم
مثل : حفرية طابع سمكة – نبات السرخسيات	مثل : الامونيت – النيموليت ـ الترايلوبيت





الأثر	الطابع
أثار للكائن الحى القديم يتركها أثناء حياته في الصخور الرسوبية	أثار للتفاصيل الخارجية لهيكل كائن حى قديم يتركها بعد موته في الصخور الرسوبية
مثال : اثر قدم ديناصور – اثر انفاق ديدان	مثل : حفرية طابع سمكة – نبات السرخسيات

البقايا	الأثر
الآثار الدالة على الكائنات الحية بعد موتها	الآثار الدالة على نشاط الكائنات الحية أثناء حياتها
مثل : بقايا أسنان ديناصور –جمجمة ديناصور	مثل : اثر قدم ديناصور – اثر انفاق ديدان

أهمية الحفريات

(١) تحديد العمر النسبى للصخور الرسوبية	الحفرية المرشدة : هي حفرية عاشت لمدى زمنى قصير ومدى جغرافى واسع ثم انقرضت وتستخدم للتعرف على تحديد عمر الصخور الرسوبية.
(٢) الاستدلال على البيئات القديمة	حفرية النيموليت: الموجودة فى صخور الأحجار الجيرية لجبل المقطم تدل على أنه كان قاع بحر منذ أكثر من ٣٥ مليون سنة ٠ حفريات السرخسيات : تدل على أن البيئة المعاصرة لتكوينها كانت بيئة استوائية حارة مطيرة حفريات المرجان: تدل على أن البيئة المعاصرة كانت بحار دافئة صافية
(٣) دراسة تطور الحياة	من دراسة السجل الحفرى أن - الحياة ظهرت أولا فى البحار ثم انتقلت إلى اليابس - تطورت من البسيط إلي الراقي، - في النباتات الطحالب سبقت الحزازيات والسراخس، وعاريات البذور سبقت كاسيات البذور، - في الحيوانات اللافقاريات مثل المرجان والرخويات ذات الأصداف سبق الفقاريات، والأسماك أول ما ظهر من الفقاريات، ثم ظهرت بعدها البرمائيات ثم الزواحف ثم ظهرت الطيور والثدييات معا٠
(٤) التنقيب عن البترول	إذا وجدت بالتربة عينات لحفريات كائنات دقيقة مثل: (الفورامنيفرا، الراديولاريا) دل ذلك على ١ـ عمر الصخور الموجودة بها ٢ـ ظروف التكوين الملائمة لتواجدت البترول.

اذكر اسم ونوع كل حفرية من الحفريات الموضحة بالأشكال الآتية






الدرس الثانى : الانقراض

اكمل العبارات الآتية:-

١) شهدت الحياة منذ نشأتها خمسة انقراضات جماعية ويفترض العلماء أننا نعيش الآن عصر الانقراض السادس
٢) من أسباب الانقراض الحديث تدمير الموطن والصيد الجائر والتلوث البيئي
٣) نسبة الكائنات الحية حاليا لا تتعدى ٢ % من جملة ما ظهر على الأرض
٤) من صور التلوث التي تؤدي لانقراض الكائنات الحية الأمطار الحامضية والمبيدات الكيميائية و تسرب زيت البترول في البحار
٥) من الكوارث الطبيعية الغير مرتبطة بالتغيرات المناخية والتي تهدد حياة الكائنات الحية الزلازل والبراكين و أمواج المد البحري
٦) من الثدييات المهددة بالانقراض دب الباندا والخرتيت بينما من الثدييات المنقرضة الكواجا وقط تسمنيان
٧) من الطيور المنقرضة الحمام المهاجر والدودو بينما من المهددة بالانقراض النسر الأصلع و أبو منجل
٨) من أمثلة النباتات المهددة بالانقراض نبات البردي الذي كان يستخدمه قدماء المصريين في أوراق الكتابة
٩) التطور المستمر في صناعة أسلحة الصيد والتهافت على فراء بعض الحيوانات أدى إلى انقراض أنواع من الثدييات والزواحف
١٠) تصدر الجمعية العالمية للمحافظة على الطبيعة كل عام قائمة حمراء بالأنواع المهددة بالانقراض
١١) من الحيوانات المنقرضة قديما الديناصور و الماموث ومن الحيوانات المنقرضة حديثا حيوان الكواجا الذي يجمع بين شكل الحصان والحمار الوحشي وقط تسمنيان الذي كان له رأس ذئب وذيل كلب وجلد مخطط كالنمر
١٢) الباندا من الحيوانات المهددة بالانقراض بسبب ضعف معدلات تكاثره وعدم توافر نبات البامبو
١٣) قطع أشجار السنديان والزان من أسباب انقراض الحمام المهاجر بينما نبات البردي مهدد بالانقراض بسبب جفاف المستنقعات
١٤) استخدم الفراعنة أوراق نبات البردى في الكتابة وهو من النباتات المهددة بالانقراض ويتم إكثاره بالقرية الفرعونية بالجيزة
١٥) لكل كائن حي يقوم به في نقل الطاقة في مسار السلسلة الغذائية
١٦) النظام البيئي البسيط قليل الأنواع بينما النظام البيئي المركب كثير الأنواع
١٧) أول محمية طبيعية تم إنشائها في مصر محمية رأس محمد وتمتاز بوجود أنواع نادرة من الشعاب المرجانية و الأسماك الملونة
١٨) الصحراء من الأنظمة البيئية البسيطة قليلة الأنواع بينما الغابة الاستوائية من الأنظمة البيئية المركبة كثيرة الأنواع
١٩) تضم الغابات الاستوائية حوالي ثلاث أنواع الكائنات الحية البرية وهي نظام بيئي مركب
٢٠) من أهم المحميات العالمية محمية بلوستون بالولايات المتحدة الأمريكية ويتم فيها حماية الدب الرمادي
٢١) بلغ عدد المحميات المصرية حتى ٢٠٠٩م ٢٧ محمية ومن أهمها محمية رأس محمد و وادي الريان
٢٢) محمية رأس محمد تحمي الأسماك الملونة النادرة و ١٣٤ نوع من الشعاب المرجانية النادرة
٢٣) توجد شمال غرب الصين محمية الباندا بينما يوجد في جنوب سيناء محمية رأس محمد
٢٤) تقع منطقة وادي الحيتان ضمن محمية وادي الريان بينما تعتبر محمية رأس محمد أول محمية يتم إنشائها في مصر

أهم المفاهيم العلمية أو ما المقصود بـ

١	التناقص المستمر فى أعداد أفراد النوع الواحد من الكائنات الحية دون تعويض حتى موت كل أفراد النوع مثل الكبش البرى المعروف بكبش أروى	الانقراض
٢	تاريخ موت اخر فرد من أفراد النوع الواحد	لحظة الانقراض
٣	صيد الحيوانات البرية بطريقة عشوائية غير منظمة بشكل يعرضها للانقراض	الصيد الجائر
٤	حيوان منقرض له راس ذئب وذيل كلب وجلد مخطط كالنمر	قط تسمنيان
٥	حيوان ثديي منقرض يجمع بين شكل الحصان والحمار الوحشى	الكواجا
٦	طائر لا يطير لصغر أجنحته وارجله قصيرة وسهولة صيده	طائر الدودو
٧	طائر اختفى من أسوان بعد إقامة السد العالى	طائر أبو منجل
٨	طائر انقرض بسبب ضعف معدلات تكاثره وقطع أشجار الزان السنديان	الحمام المهاجر
٩	نبات كان يستخدمه الفراعنة في صناعة أوراق الكتابة	نبات البردى
١٠	المسار الذى تسلكه الطاقة عند انتقالها من كائن حى الى كائن حى اخر	السلسلة الغذائية
١١	نظام بيئى يتأثر بشدة عند غياب نوع من أنواع الكائنات الحية الموجودة فيه	نظام بيئى بسيط
١٢	نظام بيئى لا يتأثر عند غياب نوع من أنواع الكائنات الحية الموجودة فيه	نظام بيئى مركب
١٣	أماكن آمنة يتم تخصيصها لحماية الأنواع المهددة بخطر الانقراض	المحميات الطبيعية
١٤	منطقة بالولايات المتحدة يتم فيها حماية الدب الرمادى من الانقراض	محمية بلوستون
١٥	منطقة بشمال غرب الصين يتم فيها حماية دب الباندا من الانقراض	محمية الباندا
١٦	أول محمية أنشئت في مصر وتقع في محافظة جنوب سيناء	رأس محمد
١٧	افضل مناطق التراث العالمى للهياكل العظمية في العالم	وادى الحيتان

أهم التعليلات

١) **انقراض معظم الديناصورات ؟** نتيجة للتغيرات المناخية والبيئية .

٢) **طائر الدودو كان فريسة سهلة الاصطياد؟** لأنه من الطيور التي لا تطير لصغر اجنحته .

٣) **تدمير المواطن مثل الغابات الاستوائية من أهم عوامل الانقراض حديثاً ؟**

- لان إزالة الغابات يسبب فقدان المأوى وتشرد الكثير من الأنواع التى كانت تعيش فيها.

٤) **كان الفراعنة لا يشربون الماء إلا إذا شرب منه طائر أبو منجل ؟**

- لأنه كان لا يشرب الماء الملوث ولذلك صنعوا له التماثيل ورسموه على جدران معابدهم

٥) **يتأثر النظام البيئي البسيط (الصحراوي) عند غياب أحد الأنواع الموجودة فيه؟** لعدم وجود البديل الذى يعوض غيابه

٦) **لا يتأثر النظام البيئي المركب (الغابات) عند غياب أحد الأنواع الموجودة فيه؟** لوجود البديل الذى يعوض غيابه

٧) **اهتمام المنظمات العالمية بدراية بيئة محمية راس محمد؟**

- لأنها تتميز بوجود أنواع نادرة من الشعاب المرجانية والأسماك الملونة

٨) **اختيار هيئة اليونسكو لمنطقة وادى الحيتان كأفضل مناطق التراث العالمى؟**

- لأنها تشتهر بوجود هياكل عظمية كاملة لحيتان عمرها حوالى ٤٠ مليون سنة

ما النتائج المترتبة على & ماذا يحدث عند :-

١) **القطع الجائر لأشجار الغابات الاستوائية ؟** فقدان المأوى وتشرد الكثير من أنواع الكائنات الحية

٢) **تهافت الكثير على فراء جلود الحيوانات؟ عدم وجود قوانين منظمة للصيد؟**

- زيادة معدل الصيد مما يؤدى الى تعرض المزيد من أنواع الكائنات الحية لخطر الانقراض

٣) **سقوط الأمطار الحامضية على أشجار الغابات؟** تدمير أشجار الغابات

٤) **الإسراف في استخدام المبيدات الكيميائية في نظام بيئى متزن؟** كسر السلاسل الغذائية

٥) **صيد حيوان الكواجا بأعداد هائلة؟ ضعف معدلات تكاثر الحمام المهاجر؟**

- تناقصت أعداده بشكل مستمر حتى انقرض نوعه

٦) **إقامة المحميات الطبيعية؟** حماية الأنواع المهددة بخطر الانقراض

٧) **قطع أشجار السنديان والزان (بالنسبة للحمام المهاجر)؟** فقد المأوى لتهدم أعشاشه مما أدى الى انقراضه

٨) **انتزاع الخرتيت موطنه الأصلي لإقامة الزراع عليه؟**

- فقد المأوى وتناقصت أعداد بشكل يجعله مهدد بخطر الانقراض

٩) **انقراض نوع من نظام بيئى متزن؟** حدوث فجوة في مسار الطاقة مما يؤدى إلى اختلال توازنه

١٠) **غياب احد الأنواع من نظام بيئى بسيط؟** يتأثر النظام بشدة لعدم وجود البديل الذى يعوض غيابة ويقوم بدوره

أثر الانقراض على التوازن البيئي

١- لكل كائن حي دور يقوم به فى نقل الطاقة فى مسار السلسلة الغذائية .

٢- عند غياب أحد الكائنات يتوقف الدور الذي كان يقوم به ، مما يؤثر على باقي أفراد السلسلة الغذائية أو شبكة الغذاء .

٣- وعند انقراض نوع أو عدة أنواع من نظام بيئي متزن ، تحدث فجوات فى مسار الطاقة داخل النظام البيئي تؤدى إلى الإخلال بالتوازن البيئي وتدميره وتختلف البيئة من حيث درجة تأثير الانقراض عليها إلى :

نظام بيئي بسيط (قليل الأنواع)	نظام بيئي مركب (كثير الأنواع)
- يتأثر بشدة عند غياب نوع من أنواع الكائنات الحية الموجودة فيه . - لعدم وجود البديل الذي يعوض غيابه و يقوم بدوره فى النظام البيئي الصحراوي .	يتأثر كثيراً عند غياب نوع من أنواع الكائنات الحية الموجودة فيه ، لتعدد البدائل ما فى نظام الغابة الاستوائية

العوامل التى تؤدى إلى انقراض الأنواع

١- عوامل الانقراض قديماً

١- اصطدام النيازك بالأرض
٢- حلول عصر جليدي طويل
٣- الغازات السامة المنبعثة من البراكين
٤- حدوث حركات أرضية عنيفة

٢- عوامل الانقراض حديثا

الأسباب	للاطلاع فقط
١ـ تدمير المواطن	ـ تضم الغابات الاستوائية حوالى ثلث أنواع الكائنات الحية على اليابس ، وتأوى كل شجرة أكثر من ٣٠٠ نوع من الكائنات الحية . ـ وتسبب إزالة الغابات فقدان المأوى وتشرد الكثير من الأنواع. ـ ويقدر العلماء فقدان ٦٨ نوعاً من الأشجار كل يوم . ـ تغير بعض البيئات الزراعية فى مصر إلى مناطق سكانية مثلما حدث فى مناطق الجيزة والزيتون والمرج وشبرا .
٢ـ الصيد الجائر	أ- عدم وجود قوانين منظمة للصيد ب- التطور المستمر في أسلحة الصيد ج- تهافت الناس للحصول على الجلود و الفراء
٣ـ التلوث البيئي	ـ سقوط الأمطار الحامضية التى تدمر أشجار الغابات. ـ استخدام المبيدات الكيميائية التى تكسر السلاسل الغذائية . ـ إلقاء زيت البترول فى المحيطات .
٤ـ التغيرات المناخية والكوارث الطبيعية	مثل ـ حدوث البراكين. ـ حدوث الفيضانات ـ حدوث الجفاف. ـ حدوث الزلازل ـ حدوث أمواج المد البحرى (تسومانى) .

أمثلة لبعض الأنواع المنقرضة

انقرضت مئات الملايين من الكائنات فى الأزمنة القديمة أشهرها : الديناصورات والماموث
ومن أشهر الأنواع المنقرضة حديثاً:

طائر الدودو	من الطيور التى لا تطير لصغير أجنحه وكان لا يقوى على الجرى لقصر أرجلة ، مما جعل صيده سهلا وقد أنقرض من الجزر الهندية فى عام ١٦٨١م بعد أن أستوطنها الإنسان بحوالى ٥٠ سنة فقط طائر الدودو طولة حوالى متر ، وكان يتغذى على الفاكهة ، وأعشاشه على الأرض ، واسمه باللغة الهندية يعنى الغبى لاعتقادهم بأنه لا يدافع عن نفسة .
الكواجا	حيوان ثديى يجمع بين شكل الحصان وشكل الحمار الوحشى وقد قتل أخر أفراد نوعه فى جنوب أفريقيا على أيدى الصيادين عام ١٨٨٣م

أمثلة لبعض الأنواع المهددة بالانقراض

الكائن المهدد بالانقراض	أسباب تهدده بالانقراض (للاطلاع فقط)
دب الباندا	١ـ ضعف معدلات التكاثر ٢ـ عدم وفرة نبات البامبو (غذاءه الوحيد) الذي يزدهر مرة كل ١٠٠ عام
الكرتيت (وحيد القرن)	١ـ الصيد الجائر (لاستخدام قرنه في الأغراض العلاجية) ٢ـ تدمير موطنه الأصلي لإقامة المزارع عليها
النسر الأصلع	١ـ تناول الأسماك التى يحتوى جسمها على السموم بسبب القاء السموم في البحيرات و الأنهار
طائر أبو منجل	١ـ تهدم أعشاشه بعد إقامة السد العالي
نبات البردي	١ـ جفاف المستنقعات [يتم إكثاره في قرية حسن رجب (القرية الفرعونية)]
كبش أروى	لوحظ أن أعداد الحيوان تتناقص بشكل حاد بسبب فترات الجفاف الطويلة إضافة الى تزايد معدلات اصطياده من قبل السكان المحليين حيث يعتبر من اهم حيوانات الصيد التي تمد أهل البادية باللحوم والشعر والجلود في قلب الصحراء.

طرق حماية الكائنات الحية من الانقراض

١) وضع قوانين وقواعد منظمة لعملية الصيد فى البر والبحر والجو وخاصة الأنواع النادرة .
٢) زيادة الوعي البيئي بأهمية الحياة الطبيعية ، لضمان استمرار بقاء الإنسان .
٣) تربية وإكثار الأنواع المهددة بالانقراض إعادة توطينها فى بيئتها الأصلية .
٤) إنشاء بنك جينات للأنواع المهددة بالانقراض .
٥) إقامة المحميات الطبيعية .

المحميات الطبيعية

تعريفها	هى أماكن أمنة يتم تخصيصها لحماية الأنواع المهددة بخطر الانقراض فى أماكنها الطبيعية .
أهمها	من أهم المحميات العالمية محمية: بلوستون: بالولايات المتحدة الأمريكية التى يتم فيها حماية الدب الرمادي . الباندا: بشمال غرب الصين
عددها فى مصر	وصل عدد المحميات الطبيعية فى مصر حتى عام ٢٠٠٩م إلى ٢٧ محمية طبيعية. وتعتبر محمية رأس محمد أول محمية يتم إنشائها فى مصر عام ١٩٨٣م وتمتاز بوجود أنواع نادرة من الشعاب المرجانية والأسماك الملونة النادرة.
هيئة اليونسكو	فى عام ٢٠٠٥م اختارت هيئة اليونسكو منطقة وادي الحيتان والتي تقع ضمن محمية وادي الريان بالفيوم كأفضل مناطق التراث العالمي للهياكل العظيمة للحيتان ، حيث تشتهر بوجود حفريات حيتان كاملة منذ ٤٠ مليون سنة

ثانيا : أهم الأسئلة المتنوعة (مجاب عنها)

حدد مواضع العناصر الآتية في الجدول الدورى الحديث

العنصر	التوزيع الإلكتروني	الموقع
الهيدروجين $_{1}H$	1	الدورة الأولى والمجموعة (1) 1A
البورون $_{5}B$	2-3	الدورة الثانية والمجموعة (13) 3A
النيون $_{10}Ne$	2-8	الدورة الثانية والمجموعة الصفرية (18)
الفوسفور $_{15}P$	2-8-5	الدورة الثالثة والمجموعة (15) 5A
الفلور $_{9}F$	2-7	الدورة الثانية والمجموعة (17) 7A
الكالسيوم $_{20}Ca$	2-8-8-2	الدورة الرابعة والمجموعة (2) 2A

ما العدد الذري للعناصر الآتية

العنصر	التوزيع الإلكتروني	العدد الذرى
عنصر X يقع في الدورة الأولى والمجموعة 0	2	2
عنصر G يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 5	2-8-5	15
عنصر Y يقع في الدورة الثانية والمجموعة 3A	2-3	5
عنصر Z يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 7A	2-8-7	17
عنصر M عن عناصر الفئة S ويقع في بداية الدورة الثانية (3)	2-1	3
عنصر D يقع في الدورة الرابعة والمجموعة 2A	2-8-8-2	20
عنصر لا فلزي A أحادي التكافؤ يقع في الدورة الثانية	2-7	9
عنصر خامل B يقع في الدورة الثالثة	2-8-8	18

رتب العناصر الآتية

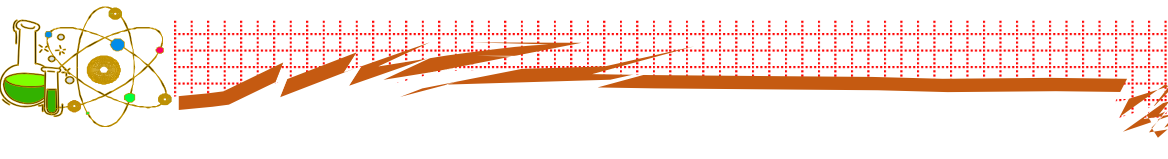
العناصر	المطلوب	الترتيب
$_{14}Si$ / $_{15}P$ / $_{16}S$ / $_{13}Al$	تنازليا حسب الحجم الذرى	$_{16}S < _{15}P < _{14}Si < _{13}Al$
$_{12}Mg$ / $_{11}Na$ / $_{13}Al$ / $_{19}K$	تصاعديا حسب الحجم الذري	$_{19}K > _{11}Na > _{12}Mg > _{13}Al$
$_{11}Na$ / $_{55}Cs$ / $_{3}Li$ / $_{37}Rb$	تصاعديا حسب قوة الصفة الفلزية	$_{55}Cs > _{37}Rb > _{11}Na > _{11}Li$
$_{12}Mg$ / $_{11}Na$ / $_{19}K$ / $_{13}Al$	تنازليا حسب قوة الصفة الفلزية	$_{13}Al < _{12}Mg < _{11}Na < _{19}K$
$_{9}F$ / $_{35}Br$ / $_{17}C1$ / $_{53}I$	تنازليا حسب قوة الصفة اللافلزية	$_{53}I < _{35}Br < _{17}Cl < _{9}F$
Fe / Na / Ca / Ag	تصاعديا حسب نشاطها الكيميائي	Na>Ca>Fe>Ag
الصوديوم / الروبيديوم / الليثيوم / السيزيوم	تنازليا حسب نشاطها الكيميائي	السيزيوم > الروبيديوم > الصوديوم > الليثيوم
Ca / Li / Mg / K / Na	تصاعديا حسب الكثافة	Mg > Ca > Na > K> Li
الكالسيوم / الباريوم / الماغنسيوم / السيزيوم	تصاعديا حسب سرعة التفاعل مع الماء	الماغنسيوم< الكالسيوم > الباريوم > السيزيوم

أذكر أهمية كلا من

المادة	الأهمية
الصوديوم السائل	نقل الحرارة من قلب المفاعل النووي إلى خارجه لاستخدامها في الحصول على الطاقة البخارية اللازمة لتوليد الكهرباء
الفحم النباتي	التخلص من الروائح غير المستحبة داخل الثلاجات
الكوبلت ٦٠ المشع	حفظ الأغذية
السيليكون	صناعة الشرائح المستخدمة في أجهزة الكمبيوتر
النيتروجين السائل	حفظ قرنية العين
جهاز فولتامتر هوفمان	تحليل الماء كهربيا لعنصريه

اذكر نوع التناسب الرياضي (طردي أو عكسى) بين كل ما يأتي مع التوضيح بالرسم البياني

العلاقة بين	نوع التناسب	الرسم البياني
الحجم الذري والعدد الذري في الدورة الواحدة	علاقة عكسية	الحجم الذرى في الدورة / العدد الذرى
الحجم الذري والعدد الذري لعناصر المجموعة الواحدة	علاقة طردية	الحجم الذرى في المجموعة / العدد الذرى
السالبية الكهربية والعدد الذري في الدورة الواحدة	علاقة طردية	السالبية الكهربية في الدورة / العدد الذرى
السالبية الكهربية والعدد الذري لعناصر المجموعة الواحدة	علاقة عكسية	السالبية الكهربية في المجموعة / العدد الذرى
الخاصية الفلزية والعدد الذري لعناصر المجموعة 1A	علاقة طردية	الخاصية الفلزية في المجموعة 1A / العدد الذرى
الخاصية اللافلزية والعدد الذري في المجموعة 7A	علاقة عكسية	الخاصية اللافلزية في المجموعة ١٧ / العدد الذرى
درجة النشاط الكيميائي لعناصر الأقلاء ورقم الدورة	علاقة طردية	النشاط الكيميائى لعناصر الأقلاء / رقم الدورة



كيف يمكنك التمييز بين كل من ؟

البوتاسيوم والخارصين (باستخدام الماء)

١- البوتاسيوم : يتفاعل مع الماء لحظيا ويتصاعد غاز الهيدروجين الذي يشتعل بفرقعة بفعل حرارة

٢- الخارصين : يتفاعل مع بخار الماء الساخن في درجات الحرارة المرتفعة

الكربون والماغنسيوم (باستخدام حمض الهيدروكلوريك المخفف):

١-الكربون : لا يحدث تفاعل   ٢-الماغنسيوم : يتصاعد غاز الهيدروجين على هيئة فقاعات

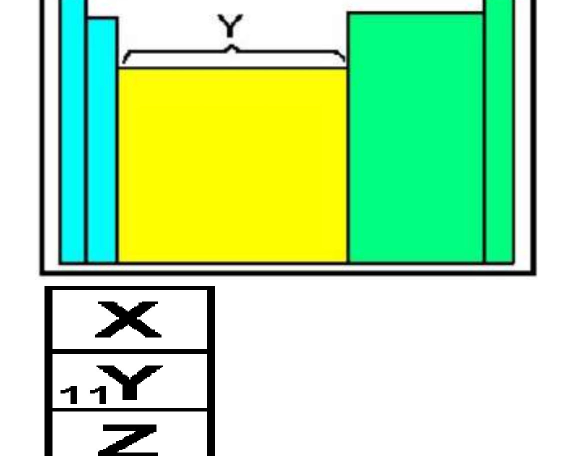
أكسيد الماغنسيوم وأكسيد الكبريت، بإضافة الماء وصبغة عباد الشمس البنفسجية إلى

١-أكسيد الماغنسيوم : يتلون المحلول باللون الأزرق ٢-أكسيد الكبريت ، يتلون المحلول باللون الأحمر

محلول حمضي ومحلول قلوي (باستخدام صيغة عباد الشمس)

١- المحلول الحمضى ، يتلون باللون الأحمر   ٢-المحلول القلوي : يتلون باللون الأزرق

الشكل المقابل يمثل مقطعا من الجدول الدورى الحديث :



١- ما أسماء فئات العناصر المشار إليها بالأحرف X, Y , Z ؟

(X الفئة S) ، (Y الفئة d) ، (Z الفئة p)

٢- ما عدد مجموعات كل فئة ؟

(الفئة s : ٢) ، (الفئة d : ١٠) ، (الفئةp : ٦)

٣- ما الرقم الحديث للمجموعة 7A والمجموعة الصفرية ؟

الرقم الحديث للمجموعة 7A هو١٧ ،

الرقم الحديث للمجموعة الصفرية هو ١٨

الشكل المقابل يمثل إحدى مجموعات الجدول الدورى الحديث :-

X
₁₁Y
Z
L
M

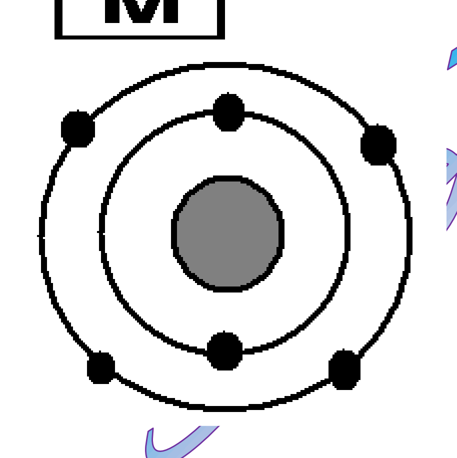
١- ما اسم هذه المجموعة ؟ مجموعة الأقلاء

٢- اذكر العدد الذري للعنصر Z؟ ١٩

٣- اذكر اسم الحرف الدال على أعلى هذه العناصر سالبية كهربية؟ X

١- اذكر اسم الحرف الدال على أنشط هذه العناصر كيميائيا ؟ M

ادرس الشكل المقابل ثم استنتج العدد الذري للعنصر الذي يليه



١- في نفس الدورة

بما أن العدد الذري للعنصر= ٢+٤ = ٦

إذن العدد الذري للعنصر الذي يليه = ٦+١ = ٧

٢- في نفس المجموعة

٢- بما عدد مستويات الطاقة في العنصر=٢

إذن عدد مستويات الطاقة للعنصر الذي يليه =٢ + ١ = ٣

بما أن العنصران يقعان في نفس المجموعة فيكون عدد إلكترونات المستوى الأخير لكل منهما = ٤ إذن العدد الذري للعنصر الذي يليه = ٢ + ٨ + ٤ = ١٤



الشكل المقابل يمثل إحدى مجموعات الجدول الدورى الحديث :

A		B	D	$_{15}E$		Y	Z

١ـ ما رقم الدورة التي يمثلها الشكل مع التعليل ؟
الدورة الثالثة ، لأن إلكترونات ذرات هذه العناصر تدور في ثلاثة مستويات للطاقة

٢ـ ما اسم المجموعة التي ينتمي لها العنصر Y؟ الهالوجينات

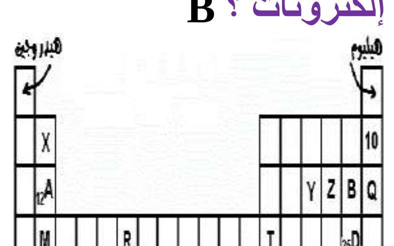
٣ـ ما الحرف الدال علي العنصر الذي لا يتفاعل في الظروف العادية ؟ Z (غاز خامل)

٤ـ ما عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير في ذرة العنصر B؟ ٣ (لأنه يقع في المجموعة 3A)

٥ـ هل تحتوي هذه الدورة على عنصر من الفئة d مع التعليل؟
لا ، لأن عناصر الفئة (العناصر الانتقالية) يبدأ ظهورها من الدورة الرابعة

٦ـ أي عنصرين من عناصر هذه الدورة يكون الفرق في السالبية الكهربية بينهما اكبر ما يمكن ؟ Y, A
وما نوع الرابطة المتكونة بينهما ؟ رابطة أيونية

من الجدول التالي وفي حدود معلوماتك عن الجدول الدورى الحديث :



١ـ ما الحرف الدال على عنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 6A ؟ Z

٢ـ ما الحرف الدال علي عنصر يدور في مستوى الطاقة الأخير بذرته ٧ إلكترونات ؟ B

٣ـ ما الحرف الدال على عنصر انتقالي ؟ R

٤ـ اذكر رقم مجموعة العنصر Y؟ 5A(15)

٥ـ ما عدد مستويات الطاقة في ذرة العنصر T ؟ ٤

٦ـ ما فئة العناصر : R , X ,T ؟
(العنصر X الفئة S)، (العنصر R: الفئة d) ، (العنصر T: الفئة p)

٧ـ ما العدد الذري للعنصرين Q , X ؟ (العنصر X : ٤) ، (العنصر Q : ١٨)

٨ـ اختر : العدد الذري للعنصر M ..... العدد الذري للعنصر T (أكبر من ـ يساوي ـ <u>أقل من</u>)

الشكل المقابل يوضح التوزيع الإلكتروني لأيون عنصر :

١ـ ما العدد الذري لذرة هذا العنصر ؟ وما فئته؟ ١١، الفئة S

٢ـ حدد موضع العنصر بالجدول الدورى ؟ الدورة الثالثة والمجموعة 1A(1)

٣ـ ما أقرب غاز خامل لهذا العنصر ؟ 10Ne

٤ـ ما نوع أكسيد هذا العنصر ؟ أكسيد قاعدى

٥ـ ما اسم الغاز الناتج عن تفاعل هذا العنصر مع حمض HCl ؟ غاز الهيدروجين

في الشكل المقابل

١ـ اكتب المعادلة الدالة على التفاعل

$$Zn + 2\,HCl \xrightarrow{dil} ZnCl_2 + H_2\uparrow$$

٢ـ ما أثر تقريبه عود ثقاب مشتعل عن فوهة الأنبوبية الجانبية ؟
يشتعل الغاز بفرقعة لتصاعد غاز الهيدروجين من التفاعل

٣ـ ماذا حدث في حالة استبدال الخارصين بالنحاس ؟ مع التعليل؟
لا تتصاعد فقاعات من غاز الهيدروجين
لأن النحاس من الفلزات التي لا تتفاعل مع الأحماض المخففة

أي الأشكال التالية يمثل : ١ـ ذرة فلز رقم ٣ ٢ـ ذرة لافلز رقم ٥
٣ـ ذرة شبه فلز رقم ٢ ٤ـ أيون موجب رقم ١ ٥ـ أيون سالب رقم ٤



الشكل المقابل يوضح اشتعال الماغنسيوم



١- ما اسم المادة الناتجة عن هذا التفاعل ؟ أكسيد الماغنسيوم

٢- اكتب العادلة المعبرة عن هذا التفاعل

$$2Mg + O_2 \xrightarrow{\Delta} 2MgO$$

ماغنسيوم — أكسجين — أكسيد ماغنسيوم

٣- ما أثر إضافة قطرات من صبغة عباد الشمس على المحلول المتكون من ذوبان المادة الناتجة في الماء ؟ يتلون المحلول باللون الأزرق

الشكل المقابل يوضح جزء من الجدول الدوري

١- ما نوع كل من العناصر: X , K , M , D

(D: غاز خامل) (K: هالوجينات) (X: فلزمن الأقلاء) (M : فلز انتقالى)

٢- اذكر العدد الذري للعنصر B ؟ ٨

٣- ما الذي تمثله المنطقة المظللة بالشكل ؟ أشباه الفلزات

٤- اذكر الحرف الذي يمثل أنشط العناصر المجموعة 7A ؟ (J)

٥- اذكر الحرف الذي يمثل انشط العناصر المجموعة 1A ؟ (E)

٦- اذكر الحرف الذي يمثل اكبر العناصر حجما بالدورة الثانية ؟ (N)

٧- ما نوع أيون العنصر X , K ؟ (أيون العنصر Xأيون موجب) (أيون العنصر K: أيون سالب)

٨- اذكر الحرف الذي يمثل العنصر الأعلى في السالبية الكهربية بالدورة الثالثة ؟ (K)

٩- إذا كان الحجم الذري للعنصر N يساوي ١٥٢ بيكومتر فإن الحجم الذرى العنصر J يحتمل أن يساوي ..... بيكومتر (٢٩٥ – ١٩٧ - ١٩٩ – ٦٤)

الشكل التالي يمثل مقطعا من الجدول الدوري

ما الحرف الدال علي : -

١- الغازات الخاملة (N ,O)

٢- فلزات الأقلاء (B, A)

٣- الهالوجينات (L , M)

٤- اكثر الفلزات نشاطا (B)

٥- أكثر اللافلزات نشاطا (L)

٦- عنصر تركيبه الإلكتروني يشبه التركيب الإلكتروني لأيون العنصر A (N)

٧- عنصران التركيب الإلكتروني لأيون كل منهما يشبه التركيب الإلكتروني للعنصر O (X , B)

الشكل المقابل : يوضح تفاعل عنصر (س) الذي يقع في بداية الدورة الرابعة من الجدول الدورى الحديث مع الماء



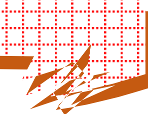
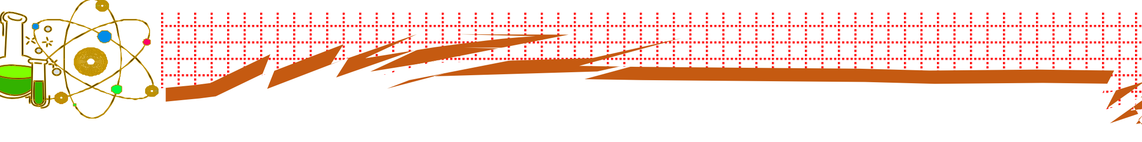
١- ما اسم العنصر (س) ؟ البوتاسيوم

٢- ما اسم المحلول المتكون في الحوض؟ هيدروكسيد البوتاسيوم

٣- ما سبب تواجد العنصر (س) فوق سطح الماء ؟
لأن كثافته أقل من كثافة الماء

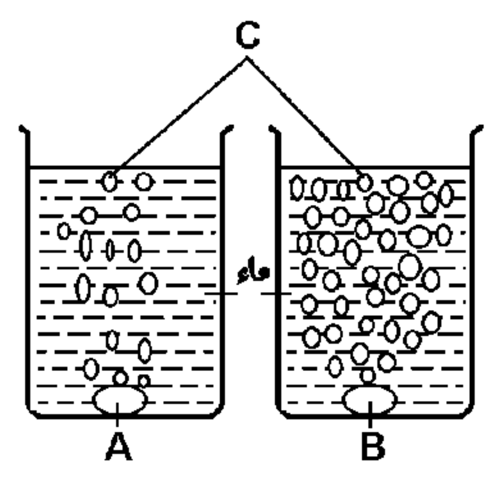
٤- ماذا يحدث عند استبدال العنصر (س) بعنصر آخر (ع) يليه في نفس مجموعته ؟ تزداد شدة التفاعل

٥- صف ما حدث للعنصر (س) إذا استبدل الماء بالكيروسين ؟
يغوص فيه دون أن يتفاعل معه



الشكل الذي أمامك يوضح تفاعل عنصرين A, B مع الماء



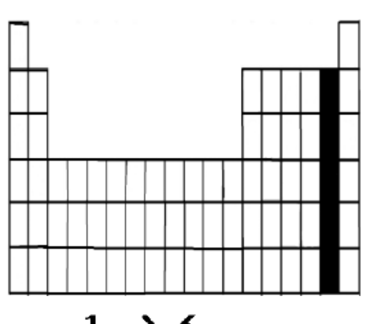
١- أي العنصرين أكثر نشاط كيميائيا ؟ وما الذي يدل علي ذلك ؟
العنصر B ، لأن عدد الفقاعات المتصاعدة أثناء تفاعله مع الماء أكثر مما في حالة العنصر A



٢- أيا من العنصرين يقع في الدورة الرابعة ؟ العنصر A
٣- أيا من العنصرين يقع في الدورة السادسة؟ العنصرB
٤- ما سبب وجود العنصرين A , B في قاع الإناء ؟
لأن كثافتهما أكبر من كثافة الماء
٥- ما اسم الغاز C ؟ وكيف تتعرف عليه عمليا ؟ غاز الهيدروجين ، ويمكن التعرف عليه عمليا بتقريب شظية مشتعلة من فوهة المخبار فيشتعل الغاز بفرقعة

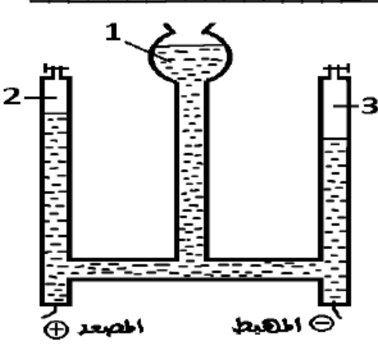


الشكل المقابل يمثل مقطعا من الجدول الدورى الحديث



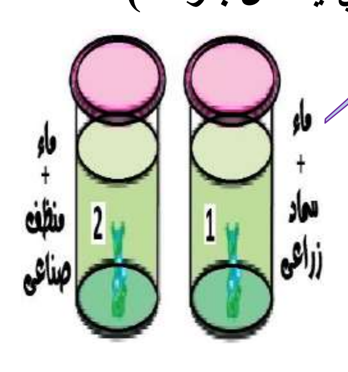
١- ما اسم المجموعة المظللة ؟ مجموعة الهالوجينات
٢- إلى أي فئة تنتمي هذه المجموعة ؟ الفئة P
٣- اذكر الحالة الفيزيائية لأول أربعة عناصر في هذه المجموعة ؟
الفلور والكلور(غاز)، البروم (سائل) ، اليود (صلب)
٥- ما الرقم الحديث للمجموعة التي تسبق المجموعة المظلة مباشرة ؟ ١٦

من الشكل المقابل



١- ما اسم الجهاز المبين بالشكل ؟ جهاز فولتامتر هوفمان
وفيم يستخدم ؟ تحليل الماء كهربيا
٢- اكتب البيانات التي تشير إليه الأرقام ؟ ١- ماء محمض بحمض الكبريتيك المخفف ٢- غاز الأكسجين ٣- غاز الهيدروجين
٣- الكتب المعادلة الرمزية الموزونة للتفاعل ؟ $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$
٤- ما حجم الغاز الذي يشتعل بفرقعة عند تقريب شظية مشتعلة إليه إذا كان حجم الغاز الآخر الناتج ٦سم٣ ؟ حجم الغاز الذي يشتعل بفرقعة (الهيدروجين) =٢ × ٦ = ١٢سم
٥- إذا كان البطارية المستخدمة غير معلومة الأقطاب كيف تتعرف عليها ؟
القطب الموجب هو الموصل بالسارية المتصاعد فوقها الغاز الأقل حجما (الذي لا يشتعل لكنه يساعد على الاشتعال)
القطب السالب هو الموصل بالسارية المتصاعد فوقها الغاز الأكبر حجما (الذي يشتعل بفرقعة)

من الشكل المقابل



١- ماذا يحدث لمعدل نمو الطحالب في الحالتين ١ و٢؟
في الحالة (١) يزداد معدل نمو الطحالب وفي الحالة (٢) يقل معدل نمو الطحالب
٢- ما أضرار هذا التلوث علي الكائنات المائية ؟
يؤدي إلى هلاك الكائنات المائية بسبب نقص الأكسجين وكمية الغذاء المتاحة
٣- ما نوع التلوث المائي الحادث في الحالتين ؟ تلوث كيميائي



من الشكل المقابل

١- ما اسم ونوع المحلول المتكون في كلا من التفاعلين (١)، (٢) ، (٣) ؟

(١) (محلول قلوى) هيدروكسيد الماغنسيوم $(MgOH)_2$

(٢) (محلول قلوى) هيدروكسيد الصوديوم (NaOH)

(٣) (محلول حمضى) حمض الكربونيك H_2CO_3

٢- ما اسم الأيونات الناتجة من التفاعل (٤) ؟

أيونات الهيدروجين (+H) وأيونات الهيدروكسيد (-OH)

٣- ما أثر المحلول المتكون في التفاعل (٣) على صبغة عباد الشمس ؟ مع التعليل.

يحمر صبغة عباد الشمس لأنه محلول حمضى

$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2\uparrow$

صوديوم — ماء — هيدروكسيد صوديوم — هيدروجين

٤- كيف يمكنك التعرف علي الغاز الناتج عن التفاعل (٥) ؟

عن طريق شظية مشتعلة فتشتعل بفرقعة لتصاعد غاز الهيدروجين

صنف العناصر الآتية إلى مجموعتين رأسيتين : K19- He2 - Ne10 - Li3 - Na11 – Ar18

المجموعة الأولى (المجموعة1A) (K19 - Na11 - Li3)لأن المستوى الأخير يحتوى على ١ إلكترون

المجموعة الثانية (المجموعة0) (Ar18 - Ne10 - He2) لأن المستوى الأخير ممتلئ بالإلكترونات

حدد موضع كل عنصر من العناصر الآتية في الجدول الدورى الحديث : H1 - Ne10 - P15 - Ca20

H +1 : K=1	Ne +10 : K=2, L=8	P +15 : K=2, L=8, M=5	Ca +20 : K=2, L=8, M=8, N=2

H1 الدورة الأولى المجموعة (١) 1A ، Ne10 الدورة الثانية المجموعة الصفرية (١٨)

P15 الدورة الثالثة المجموعة (١٥) 5A ، Ca20 الدورة الرابعة المجموعة (٢) 2A

احسب العدد الذري لعنصر يقع في الدورة الثانية والمجموعة 6A

بما أن العنصر يقع في الدورة الثانية إذن يوجد مستويين للطاقة وبما أن العنصر يقع في المجموعة 6A إذن المستوى الأخير به ٦ الكترون فيكون العدد الذرى = ٢ + ٦ = ٨

احسب العدد الذري لعنصر في الدورة الثالثة والمجموعة الصفرية

بما أن العنصر يقع في الدورة الثالثة إذن يوجد ثلاث مستويات الطاقة وبما أن العنصر يقع في المجموعة الصفرية إذن يحتوي المستوى الأخير على ٨ الكترون فيكون العدد الذري = ٢ + ٨ + ٨ = ١٨

لديك ثلاثة عناصر 4Y , 12X ,20Z تقع جميعها في مجموعة واحدة حدد مع ذكر السبب

١- رقم هذه المجموعة : المجموعة 2A لأن مستوى الطاقة الأخير في كل منها يحتوي على ٢ إلكترون

٢- فئة هذه المجموعة : الفئة S لأن عناصرها تنتمي للمجموعة 2A

٣- العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة : العنصر12X لأن إلكتروناته تدور في ثلاثة مستويات

صنف العناصر التالية إلى مجموعتين بحيث تضم كل مجموعة عناصر متشابهة الخواص

أ- O8 , Be4 , S16 , Mg 12 , Ca20 مع التفسير

ب - E9 , D11 , C17 , X19 , A3 مع ذكر فئة كل منهم

١- المجموعة الأولى : Ca20، Mg12، Be4 المجموعة الثانية : O8 ،S16

لأن كل مجموعة منهما تتفق ذرات عناصرها في عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير

٢- المجموعة الأولى : C17، E9 " الفئةp" المجموعة الثانية: D11 , X19 , A3" الفئة S"

هل يمكن أن يكتشف العلماء عنصرا جديدا بين 17Cl ,16S مع التفسير

لا، لأن العدد الذري للعنصر مقدار صحيح حيث يزداد في الدورة الواحدة من عنصر إلى العنصر الذي يليه بمقدار ١ صحيح

لديك ثلاثة عناصر Z , X , Y أعدادها الذرية على الترتيب ١٢ ، ١٣ ، ١٤ ؟

العنصر Z	العنصر Y	العنصر X
+14 (K L M) 2 8 4	+13 (K L M) 2 8 3	+12 (K L M) 2 8 2



١- وضح التوزيع الإلكتروني لكم منهم

٢- حدد موضع كل منهم في الجدول الدورى الحديث

العنصر X : الدورة الثالثة ، المجموعة "2"2A

العنصر Y : الدورة الثالثة ، المجموعة "13" 3A

العنصر Z الدورة الثالثة ، المجموعة "14" 4A

٣- حدد فئة كل عنصر مع بيان السبب

العنصر X : يقع في الفئة S لأنه ينتمي للمجموعة "٢"2A

العنصر Y في الفئة P لأنه ينتمي للمجموعة "١٣" 3A

العنصر Z في الفئة P لأنه ينتمي للمجموعة "١٤" 4A

الشكل الذي أمامك يمثل مقطع من مجموعات الجدول الدورى الحديث

١- ما الخاصية المشتركة بين العنصرين A. B ؟ وفي أي شيء يختلفان ؟

يشتركان في وقوعهما في مجموعة واحدة ويختلفا في وقوعهما في دورتين مختلفتين

٢- ما العدد الذري للعنصر B؟ ١٩

٣- ما فئة العنصر C ؟ الفئة d

عنصر فلزى M يقع في الدورة الثالثة من الجدول الدورى الحديث يذوب في الماء مكونا مركب صيغته MOH مع تصاعد غاز عديم اللون حدد :

١- تكافؤ العنصر M ؟ أحادى

٢- وضح بالرسم التوزيع الإلكتروني للعنصر M

+11 (K L M) 2 8 1

٣- اسم الغاز الناتج الهيدروجين ؟ (H_2)

٤- الفئة التي ينتمي ها العنصر M ؟ الفئة S

٥- تأثير المركب الناتج علي صبغة عباد الشمس ؟ يزرق صبغة عباد الشمس

عنصر X يقع في الدورة الثالثة ومجموعة الأقلاء ، عنصر Y يقع في الدورة الثالثة مجموعة الهالوجينات

١- ما العدد الذري لكل من X ,Y ؟ (X: 11) (Y : 17)

٢- ما نوع المركب الناتج عن اتحادهما ؟ مع كتابة الصيغة الكيميائية له؟ ملح (مركب أيوني) NaCl

إذا كان لديك ثلاث زجاجات * الزجاجة (١) بها ماء نقي مرر به غاز ثاني أكسيد الكربون * الزجاجة (٢) بها ماء نقي أضيف اليه كمية من مسحوق أكسيد الماغنسيوم * الزجاجة (٣) بها ماء نقي بدون إضافات به عدم التمييز بينهم؟

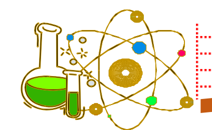
بإضافة صبغة عباد الشمس الزجاجة (١) يتلون المحلول باللون الأحمر ، الزجاجة (٢) يتلون المحلول باللون الأزرق ، الزجاجة (٣) لا يحدث تغيير

كتلتان متساويتان من الماء النقي إحداهما عند درجة حرارة ٢٠ ْم والأخرى عند درجة ٢ ْم أيهما تكون أكبر حجما ؟ ولماذا ؟

عند درجة ٢ ْم ، بسبب تجمع جزيئات الماء بواسطة الروابط الهيدروجينية مكونة بللورات ثلج سداسية الشكل

لديك أربعة عناصر W , X , Y , Z أعدادها الذرية ١٠ ,١٧ ,٣ ,١٩ إلى أي مجموعة ينتمون ؟

W10 الغازات الخاملة ، X17 الهالوجينات ، Y3 الأقلاء ، Z19 الأقلاء




ادرس الشكل المقابل والذي يوضح تفاعل الصوديوم مع الماء ثم اكمل :

١ـ اسم الغاز؟ الهيدروجين ـ ويتم الكشف عنه عمليا عن طريق شظية مشتعلة فتشتعل بفرقعة

٢ـ يستخدم الصوديوم السائل في نقل الحرارة من قلب المفاعل النووي إلى خارجه

٣ـ الصوديوم من عناصر الأقلاء لذا يتفاعل مع الماء مكونا محاليل قلوية

احسب العدد الذري لعنصر هالوجيني يقع بالدورة الثالثة

بما أن العنصر يقع في الدورة الثالثة إذن يوجد ثلاث مستويات للطاقة وبما أن العنصر يقع في مجموعة الهالوجينات إذن يحتوي المستوى الأخير على الكترون فيكون العدد الذري =٢ + ٨ + ٧ = ١٧

عند تحليل الماء كهربيا كان حجم الغاز الذي يشتعل بفرقعة عند تقريب شظية مشتعلة إليه ٦ سم٣

١ـ ما اسم هذا الغاز ؟ وفوق أي قطب يتصاعد ؟ غاز الهيدروجين ، القطب السالب (المهبط)

٢ـ ما اسم وحجم الغاز الآخر ؟ غاز الأكسجين ، حجم غاز الأكسجين = حجم غاز الهيدروجين /٢ = ٦/٢ = ٣سم٣

عند تحليل حجم معين من الماء المحمض بحمض الكبريتيك المخفف كان حجم غاز الأكسجين الناتج ٢سم٣ ما حجم غاز الهيدروجين الناتج ؟ حجم غاز الهيدروجين = ٢ × حجم غاز الأكسجين = ٢×٢ = ٤ سم٣

احسب درجة الحرارة عند سطح البحر إذا كانت على ارتفاع ٤كم = ٣٠ ْم

الانخفاض في درجة الحرارة = الارتفاع "كم" × ٦,٥ = ٤ × ٦,٥ = ٢٦ ْم

درجة الحرارة عند سطح البحر = درجة ح عند الارتفاع + مقدار الانخفاض

في درجة ح = ٣٠ + ٢٦ = ٥٦ ْم

الانخفاض في درجة الحرارة
الارتفاع "كم" × 6.5

احسب درجة ح عند قمة جبل ارتفاعه ٣كم ودرجة ح عند السفح ١٨ ْم

الانخفاض في درجة الحرارة = الارتفاع "كم" × ٦,٥ = ٣ × ٦,٥ = ١٩,٥ ْم

درجة الحرارة عند القمة = درجة ح عند السفح ـ مقدار الانخفاض في درجة ح

= ١٨ ـ ١٩,٥ = -١,٥ ْم (يتكون جليد)

درجة ح عند القمة = درجة ح عند السفح - الانخفاض في درجة ح

قمة الجبل
جبل
سفح الجبل

درجة ح عند السفح = درجة ح عند القمة + الانخفاض في درجة ح

احسب ارتفاع جبل إذا كانت درجة الحرارة عند سفحه ٣٩.٥ ْم وعند قمته ٢٠ ْم

مقدار الانخفاض في درجة الحرارة = ٣٩.٥ ـ ٢٠ = ١٩,٥ ْم

ارتفاع الجبل = ١٩,٥ / ٦,٥ = ٣ كم

عند قياس درجة الحرارة فوق سطح قارب بطفو على سطح البحر وجد أنها ٢٢,٧٥ ْم وعندما قيست في نفس الوقت عن طائرة هليكوبتر وجد أنها ١٣ ْم احسب ارتفاع الطائرة عن سطح القارب

الانخفاض في درجة الحرارة = ٢٢,٧٥ -١٣ = ٩,٧٥ ْم ، ارتفاع الطائرة = ٩,٧٥/ ٦,٥ = ١,٥ كم

إذا كانت درجة الحرارة عند النقطة " س " التي تقع في طبقة التروبوسفير ٧ ْم احسب

١ـ درجة الحرارة عند النقطة " ص " التي تقع أسفلها بمقدار ٢٤٠٠م

٢ـ درجة الحرارة عند النقطة " ع " التي تقع أعلاها بمقدار ١,٥ كم

١ـ الارتفاع "كم" = ٢٤٠٠ / ١٠٠٠ = ٢,٤كم

الانخفاض في درجة الحرارة = ٢/٤ × ٦,٥ = ١٥,٦ ْم

درجة الحرارة عند النقطة " ص " = ٧ +١٥,٦ = ٢٢,٦ ْم

الانخفاض في درجة الحرارة = ١/٥ × ٦,٥ = ٩,٧٥ ْم

درجة الحرارة عند النقطة " ص " = ٧ ـ ٩,٧٥ = -٢,٧٥ ْم



من الشكل المقابل : احسب ارتفاع المبني إذا كان درجة الحرارة عند الطائرة ٣م ودرجة الحرارة عند سطح البحر ١٩,٢٥ ْم

الانخفاض في درجة الحرارة من المبنى للطائرة = الارتفاع "كم" × ٦,٥ = ٢ × ٦,٥ = ١٣ ْم

درجة الحرارة عند سطح المبنى = ١٣ + ٣ = ١٦ °م

الانخفاض في درجة الحرارة من سطح البحر إلى سطح المبنى = ١٩,٢٥ – ١٦ = ٣,٢٥ °م

ارتفاع المبنى = ٣,٢٥ / ٦ = ٠,٥ كم = ٥٠٠م

يعبر الشكل المقابل عن التغيرات الحرارية الحادثة في طبقات الغلاف الجوي

١ـ استبدل الأحرف الموضحة على الشكل بالبيانات المناسبة

أـ الثرموسفير بـ الميزوسفير جـ الستراتوبوز

د – الستراتوسفير هـ - التروبوسفير

٢ـ ما الطبقة الأعلى في درجة الحرارة ؟ (أ) الثرموسفير

٣ـ ما الطبقة الأقل في درجة الحرارة ؟ (ب) الميزوسفير

٤ـ ما الطبقة التي تحدث فيها كافة الظواهر الجوية ؟ (هـ) التروبوسفير

٥ـ ما الطبقة التي تتكون فيها الشهب ؟ (ب) الميزوسفير

٦ـ ما الطبقة التي يفضل الطيارون التحليق في الجزء السفلي منها ؟ (د) الستراتوسفير

احسب نسبة تآكل طبقة الأوزون في إحدى المناطق إذا علمت أن درجة الأوزون فيها ١٢٠ دوبسون

النسبة المئوية لدرجة الأوزون في منطقة ما = درجة الأوزن في المنطقة X ١٠٠ / درجة الأوزون

= ١٢٠ X ١٠٠ /٣٠٠ = ٤٠ %

النسبة المئوية لتأكل طبقة الأوزون في منطقة ما = ١٠٠ ـ النسبة المئوية لدرجة الأوزون في هذه المنطقة = ١٠٠ – ٤٠ = ٦٠ ْ

ادرس الأشكال التالية ثم أجب

ما الذي يمثله كل من الشكلين ؟ وما أهمية كلا منهما ؟

١ـ الانيرويد : تحديد الطقس المحتمل بمعلومية الضغط الجوي

٢ـ الالتميتر : يستخدم لتحديد ارتفاع التحليق في الطائرات بمعلومية الضغط الجوي

الشكل المقابل : يمثل جزى لغاز يكرن طبقة توجد في الغلاف الجوي

١ـ ما الذي يمثله الشكل؟ جزئ غاز الأوزون

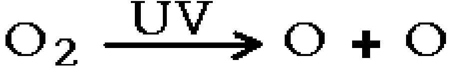
٢ـ ما سمك هذه الطبقة ؟

٢٠كم وتبعا لافتراض دوبسون يكون سمكها ٣ملم في (م. ض. د)

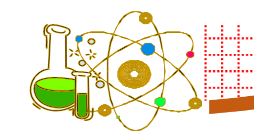
٣ـ في أي طبقة يوجد هذا الغاز ؟ مع التفسير ؟ الستراتوسفير ، لأنها أول طبقة تحتوي على كمية مناسبة من غاز الأكسجين وتقابل الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس

٤ـ اذكر اهم ملوثات هذه الطبقة ؟ مركبات الكلوروفلوروكربون (CFCs)(الفريونات) ـ الهالونات – غاز بروميد الميثيل ـ أكاسيد النيتروجين

٥ـ وضح بالمعادلات الرمزية فقط دور الأشعة فوق البنفسجية في تكريت هذا الغاز







وضح أهمية كلا من

الباروميترات : قياس الضغط الجوي
جهاز الأندرويد : تحديد الطقس المحتمل بمعلومية الضغط الجوي
جهاز الألتميتر : تحديد ارتفاع التحليق في الطائرات بمعلومية الضغط الجوي
خطوط الأيزوبار : تحديد مناطق الضغط الجوي المتساوى
الإكسوسفير: تسبح فيها الأقمار الصناعية
الجزء السفلي من الستراتوسفير: منطقة مناسبة لتحليق الطائرات
الميزوسفير: حماية الأرض من الكتل الصخرية حيث يحترق بعضها مكونا شهب
البلانكتون: غذاء للكائنات البحرية الصغيرة
الأيونوسفير: تنعكس عليها موجات الراديو المستخدمة في الاتصالات اللاسلكية والبث الإذاعي
حزامي فان الين: تشتيت الإشعاعات الكونية المشحونة الضارة بعيدا عن سطح الأرض
الأقمار الصناعية: ١- تستخدم في الاتصالات اللاسلكية والبث التليفزيوني عبر القارات
٢-التعرف على الطقس
طبقة الأوزون: حماية الكائنات الحية من الآثار الكيميائية الضارة للأشعة فوق البنفسجية البعيدة والمتوسطة
الكلوروفلوروكربون (الفريونات): ١- مادة مبردة في أجهزة التبريد ٢- مادة دافعة لرذاذ الأيروسولات
٣- مادة نافخة في صناعة عبوات الفوم ٤-مادة مذيبة في تنظيف شرائح الدوائر الكهربية
غاز بروميد الميثيل: مبيد حشري لحماية مخزون المحاصيل الزراعية
الهالونات: إطفاء الحرائق التي لا تطفأ بالماء كحرائق البترول

وضح الفرق بين كلا من

أكسيد الصوديوم و أكسيد الحديد ؟

أكسيد الحديد: لا يذوب في الماء
أكسيد الصوديوم: يذوب في الماء مكونا محلول قلوى يزرق صبغة عباد الشمس

الكربون و الماغنسيوم ؟

الكربون: لا يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك المخفف
الماغنسيوم: يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكونا كلوريد الماغنسيوم ويتصاعد غاز الهيدروجين

المحلول الحمضى و المحلول القلوى ؟

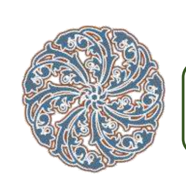
المحلول الحمضى: يحمر صبغة عباد الشمس ، **المحلول القلوى:** يزرق صبغة عباد الشمس

البوتاسيوم و الخارصين ؟

الخارصين: يتفاعل مع بخار الماء الساخن في درجة الحرارة المرتفعة
البوتاسيوم: يتفاعل مع الماء لحظيا ويتصاعد غاز الهيدروجين الذي يشتعل بفرقعة بفعل حرارة التفاعل

الكالسيوم والنحاس ؟

الكالسيوم: يتفاعل ببطء شديد مع الماء البارد ، **النحاس:** لا يتفاعل مع الماء







ثالثا : أسئلة غير مجاب عنها

أسئلة على الوحدة الأولى

س١- (أ) أكمل العبارات الآتية :-

١- يتكون الجدول الدوري الحديث من ....مجموعة رأسية و .... دورات أفقية

٢- أكتشف العالم موزلي بعد دراسته للأشعة .... أن دورية العناصر ترتبط............

٣- تسمى عناصر الفئة d باسم العناصر .... ويبدأ ظهورها اعتبارا من الدورة ....

٤- تتفاعل عناصر الهالوجينات مع الفلزات مكونة ....

ب- حدد موضع كل عنصر من العناصر الآتية في الجدول الدوري محددا فئة العنصر :-

$^{23}_{11}Na$ $^{20}_{10}Ne$ $^{12}_{6}C$

س٢- علل لما يأتي

١- اضطرار مندليف للإخلال بالترتيب التصاعدى في جدوله

٢- يزداد الحجم الذري في المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري

٣- عناصر الهالوجينات لا توجد في الطبيعة في صورة منفردة

٤- ارتفاع درجة غليان وتجمد الماء

٥- انخفاض كثافة الماء عند تجمده

ب- احسب العدد الذري لكل من :-

١- عنصر يقع في الدورة الثانية و المجموعة الصفرية

٢- عنصر يقع في الدورة الثالثة و مجموعة الهالوجينات

س٣-(أ) أكمل المعادلات الآتية:-

1- $Mg + 2HCl \longrightarrow$ ....+.................. .

2- $CO_2 + H_2O \longrightarrow$ ....

3- $2Na +$ .... $\longrightarrow$ .... + H_2

4- $Cl_2 +$ .... $\longrightarrow$ .... + Br_2

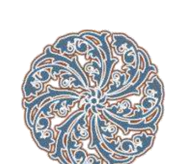
ب- اختر الإجابة الصحيحة مم يأتي :-

١- يقع كل عنصر من عناصر الأقلاء في ....كل دورة (بداية - نهاية - وسط)

٢- يتميز عنصر البروم في درجة الحرارة العادية انه .... (صلب - سائل - غاز)

٣- السيليكون من العناصر .... (الفلزية - اللافلزية - أشباه الفلزات - خامل)

٤- عند تفاعل البوتاسيوم مع الفلور ينتج مركب صيغته .... (KF - K_2F - KF_2)



س٤- الشكل الذي أمامك يمثل مقطع من المجموعات (A) بالجدول الدوري الحديث

١- ما الخاصية المشتركة بين العنصرين B , A

٢- ما العدد الذري للعنصر B

٣- إذا كان تكافؤ العنصر A أحادي فما تكافؤ العنصر C

A						
B		C				

س٥- عنصر X يتحد مع الأكسجين مكونا مركب X_2O_3 يوجد في الدورة الثالثة

احسب العدد الذري لهذا العنصر (.................................)

س٦- يمثل هذا الشكل إحدى الدورات الأفقية في الجدول الدوري الحديث

Z	Y						$_{11}X$

(أ) الرسم يمثل الدورة .... في الجدول الدوري الحديث .

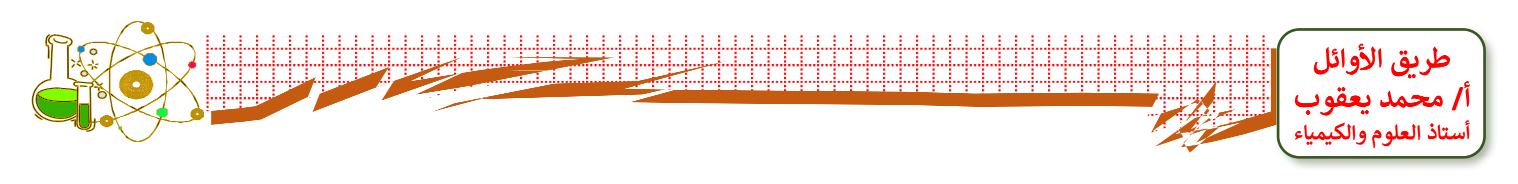
(ب) العدد الذرى للعنصر Y هو .... والعدد الذرى للعنصر Z هو ....

س٧- رتب العناصر الآتية تنازليا حسب الصفة الفلزية

$^{23}_{11}Na$ $^{39}_{19}K$ $^{7}_{3}Li$

س٨- صل من العمود (أ) ما يناسبه من العمود (ب)

(أ)	(ب)	(ج)
تلوث بيولوجي	اختلاط فضلات الكائنات الحية مع الماء	يؤدي الى زيادة تركيز بعض المواد الضارة مثل (الزرنيخ - الرصاص - الزئبق)
تلوث حراري	اختلاط مخلفات المصانع و الصرف الصحى مع الماء	هلاك الكائنات الحية بسبب انفصال الأكسجين المذاب في الماء
تلوث كيميائي	ارتفاع درجة حرارة الماء المستخدم في تبريد المفاعلات النووية	يسبب التيفويد - البلهارسيا - التهاب الكبدي الوبائي



أسئلة على الوحدة الثانية

س١- أكمل العبارات الآتية :-

١- الأشعة الفوق بنفسجية ذات تأثير .... بينما الأشعة تحت الحمراء ذات تأثير ....

٢- يقسم الغلاف الجوي الى طبقات تبعا للتغيرات الحادثة في ....و.........................

٣- حركة الهواء في التروبوسفير ....وفي الجزء السفلي للستراتوسفير ....

٤- الجزء العلوي من طبقة الثرموسفير يوجد به ....لذلك تسمى باسم طبقة ....

٥- تحاط طبقة الايونوسفير ....وهما المسؤولان عن ....الإشعاعات الكونية

٦- تحدث معظم الظواهر الجوية في طبقة ....بينما تدور الأقمار الصناعية في طبقة ....

٧- من أخطر التهديدات التى تواجه كوكب الأرض ظاهرة .... و ظاهرة.....................

س٢- اذكر استخدام واحد أو وظيفة واحدة لكل من :-

١- الأنيرويد ٢- الالتيميتر ٣- حزامى فان ألين

٤- طبقة الايونوسفير ٥- طبقة الأكسوسفير

ب- أحسب ارتفاع هذا الجبل

- ٦°

٢٠° م

س٤- علل لما يأتي :-

١- تسمى طبقة التروبوسفير بهذا الاسم .

٢- يفضل الطيارون التحليق بطائراتهم في الجزء السفلى لطبقة ستراتوسفير .

٣- ارتفاع درجة حرارة الجزء العلوي لطبقة ستراتوسفير .

٤- يقل الضغط الجوي كلما ارتفعنا الى أعلى .

٥- لا يتكون الأوزون في طبقات الميزوسفير و الثرموسفير .

٦- خطورة زيادة نسبة الغازات الدفيئة في الغلاف الجوي

س٥- ما الآثار المترتبة على ظاهرة الاحترار العالمى

س٦- أكمل الشكل التالي

....

احتراق الوقود

الغازات الدفيئة

CH_4

N_2O

....

....

الاحترار العالمي

....

تغيرات مناخية

أسئلة على الوحدة الثالثة

س١- تخير الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

١- توجد الحفريات غالباً في الصخور .... (المتحولة - الرسوبية - البركانية - النارية)

٢- أثر قدم ديناصور من حفريات .... (قالب - طابع - كائن كامل)

٣- كل مما يأتى من الحيوانات المهددة بالانقراض عدا (الباندا - النسر الأصلع - الكواجا - الخرتيت)

٤- كل مما يأتى من الكوارث الطبيعية عدا (الفيضانات - البراكين - الجفاف - الاحتباس الحراري)

س٢- عرف كل من :- ١- الحفرية ٢- الحفرية المرشدة. ٣- المحمية الطبيعية

س٣- صوب العبارات الآتية بشرط عدم تغيير ما تحته خط :

١- اكتشفت أول حفرية **للماموث** محفوظة في الكهرمان .

٢- **حفريات السرخسيات** تدل على أن البيئة المعاصرة كانت بيئة معتدلة .

٣- تدمير الموطن من أهم العوامل التى تؤدى إلى **تكيف** الأنواع .

س٤- اذكر ٣ طرق لحماية الكائنات الحية من الانقراض

س٥- ما الذي يمثل قالب أو طابع من كل مم يأتى :

١- قناع السوبر مان ....

٢- مكعبات الثلج ....

٣- تماثيل متحف الشمع بحلوان ....

٤- موديلات عرض الأزياء ....

س٦- علل لما يأتى :

١- كان الفراعنة لا يشربون الماء إلا إذا شرب منه طائر أبو منجل ؟

٢- اختيار هيئة اليونسكو لمنطقة وادى الحيتان كأفضل مناطق التراث العالمى؟

٣- النظام البيئي البسيط يتأثر بشدة عند انقراض أحد الأنواع

٤- النظام البيئي المركب لا يتأثر عند حوث الانقراض

س٧- استخرج الكلمة الشاذة فيما يلي :-

١- الدودو - الكواجا - النسر الأصلع - قط تسمنيان

٢- الباندا - الخرتيت - الضفدعة الذهبية - النسر الأصلع

س٨- ما أسباب انقراض الكائنات التالية

١- طائر الدودو ٣- الكواجا

٢- الحمام المهاجر ٤- قط تسمنيان

س٩- ما الأسباب التى أدت الى أن الكائنات التالية مهددة بالانقراض

١- دب الباندا ٢- الخرتيت ٣- النسر الأصلع ٤- طائر أبو منجل ٥- نبات البردي

س١٠- ما شروط تكون الحفرية



كيفية طباعة صفحات معينة من ملف معين

مثلا ازاى نطبع الصفحات من صفحة 4 الى صفحة 9



خطوة 1

خطوة 2 اختيار اسم الطابعة بتاعتك

خطوة 3 كتابة الصفحات المراد طباعتها نكتب رقم 4 ثم نكتب الشرطة دي - ثم نكتب 9

خطوة 4 اختيار نوع الورق

خطوة 5 اختيار A4

خطوة 6

حمل الآن

مجانا وحصريا

المراجعة رقم (2)









المعادلات الهامة

1-تفاعل الفلزات مع الأحماض المخففة :

$$Mg + 2HCl \xrightarrow{dil} MgCl_2 + H_2\uparrow$$

2-تفاعل الفلزات مع الأكسجين :

$$2Mg + O_2 \xrightarrow{\Delta} 2MgO$$

$$MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$$

3-تفاعل اللافلزات مع الأحماض :

$$C + HCl \xrightarrow{\Delta} \text{no reaction}$$

4-تفاعل اللافلزات مع الأكسجين :

$$C + O_2 \xrightarrow{\Delta} CO_2$$

$$+ H_2O \rightarrow H_2CO_3CO_2$$

5-تفاعل البوتاسيوم والصوديوم مع الماء :

$$2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2\uparrow$$

$$2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2\uparrow$$

6-فلزات الأقلاء أحادية التكافؤ :

$$M \rightarrow M^+ + e^-$$

7-اللافلزات احادية التكافؤ :

$$M + e^- \rightarrow M^-$$

8-تفاعل الهالوجينات مع الفلزات مكونة أملاح :

2K + Br_2 → 2KBr

2Na + Cl_2 → 2NaCl

9-تفاعل الهالوجينات محل العناصر التي تليها في محاليل املاحها :

+ 2KBr → 2KCl + Br_2Cl_2

+ 2KI → 2KBr + I_2 Br_2

+ 2NaBr → 2NaCl + Br_2Cl_2

10-معادلة تكوين جزيء الماء :

+ O_2 ⇔ $2H_2O2H_2$

11-تعادل تأثير الماء علي عباد الشمس :

H-OH → H^+ + OH^-

12-كيفية تكوين غاز الأوزون :

$\xrightarrow{UV}$ O + OO_2

O + O_2 → O_3

مراجعة هامة على القوانين ومسائل

اولا: القوانين

*رقم الدورة = عدد مستويات الطاقة

*رقم المجموعة = عدد الكترونات المستوي الاخير

*حجم غاز الاكسجين = $\frac{\text{حجم غاز الهيدروجين}}{2}$ سم^3

*حجم غاز الهيدروجين = 2 X حجم الاكسجين

*مقدار التغير في درجة الحرارة "الانخفاض او الارتفاع" = الارتفاع عن سطح البحر X 6.5

*درجة الحرارة عند قمة جبل = درجة الحرارة عند السفح – مقدار الانخفاض

*درجة الحرارة عند سفح جبل = درجة الحرارة عند القمة + مقدار الارتفاع

*درجة تاكل الاوزون في منطقة ما = درجة الاوزون الطبيعية(300) – درجة الاوزون في هذه المنطقة

*النسبة المئوية لتاكل طبقة الاوزون في منطقة ما = $\frac{\text{درجة تاكل الأوزون}}{\text{درجة الأوزون الطبيعية}}$ X 100%

****

ثانيا: المسائل

1-حدد مواضع العناصر الاتيه

(Na – Mg – Ca – H – He – Ar – Cl – K)

2-اذا كانت درجة الحرارة عند سطح البحر 30°م فكم تكون الحرارة علي ارتفاع 4 كم فوق مستوي تلك النقطة

3-احسب درجة الحرارة عند سفح جبل ارتفاعه 6 كم اذا كانت درجة الحرارة عند قمته 10°م ؟

4-جبل ارتفاعه 8000 متر من سطح البحر فكم يكون الفرق في درجة الحرارة بين السفح والقمه ؟

5-احسب النسبة المئوية لتاكل طبقة الاوزون في احدي المناطق اذا علمت ان درجة الاوزون فيها 150 دوبسون ؟

مراجعة الوحدة الأولي علوم 2 ع

السؤال الأول : أكمل العبارات الاتية

1-تعددت محاولات العلماء لتصنيف العناصر تبعا لخواصها بهدف ....و...............

2-خصص العالم موزلي مكان أسفل جدوله لعناصر..............و....................

3-اكتشف العالم..............مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة وعددها.................في اثقل الذرات المعروفة.

4-يتكون الجدول الدوري الحديث من ....دورات أفقية و ....مجموعة رأسية.

5-الترقيم الحديث للمجموعة 7A هو...............وللمجموعة الصفرية هو ....

6-تميز ارقام مجموعات الفئة d بالحرف ....ما عدا المجموعة الثامنة بينما تميز ارقام مجموعات الفئتين P,s بالحرف ....ما عدا المجموعة الصفرية.

7-تتكون الفئة............من 10 مجموعات وتعرف عناصرها بالعناصر ....

8-تتكون عناصر الفئة f من سلسلتين افقتين هما ....و........................

9-في الجدول الدوري الحديث يدل رقم الدورة علي ....بينما يدل رقم المجموعة علي........

10-تتشابه ذرات عناصر الدورة الواحدة في عدد.............بينما تتشابه ذرات عناصر المجموعة الواحدة في عدد.........مستوي الطاقة الخارجي.

11-تتكون الفئة P من 6 مجموعات تبدأ بالمجموعة ....وتنتهي بالمجموعة ....

12-في الجدول الدوري الحديث تبدأ كل دورة بعنصر..........وتنتهي بعنصر.................

13-كلما ازداد الحجم الذري للعنصر الفلزي ....صفته الفلزية.

14-تسمي اكاسيد اللافلزات بالأكاسيد ....بينما تسمي أكاسيد الفلزات بالأكاسيد ....

15-اكتشف العالم............ان نواة الذرة تحتوي علي بروتونات موجبة الشحنة بينما صحح العالم ....الاوزان الذرية المقدرة خطأ لبعض العناصر.

16-الصفة الفلزية لعنصر البوتاسيوم K_{19} ....الصفة الفلزية لعنصر الصوديوم Na_{11} .

17-ترتيب العناصر الفلزية ترتيبا تنازليا حسب درجة نشاطها الكيميائي يعرف ب..............

18-اكتشف العالم ....مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة .

19-تسمي عناصر المجموعة 17 في الجدول الدوري الحديث بالهالوجينات لأنها تتفاعل مع الفلزات مكونة ....

20-تبدأ كل دورة من دورات الجدول الدوري الحديث بعنصر ....عدا الدورة الأولي وتنتهي بعنصر........

21-من أنواع التلوث المائي...............و..................

22-زيادة تركيز عنصر............يؤدي الي موت خلايا المخ بينما زيادة تركيز عنصر..............يؤدي لفقدان البصر.

23-تخزين المياه في زجاجات بلاستيكية يسبب...............

24-تتكون الفئة ....من مجموعتين بينما تتكون الفئة..........من 6 مجموعات.

25-عند انخفاض درجة حرارة الماء عن 4 درجة مئوية تقل..........ويزداد.................

26-عند التحليل الكهربي للماء المحمض كهربيا بجهاز فولتامتر هوفمان يكون حجم غاز الاكسجين ....حجم الهيدروجين.

27-أكسيد الألمونيوم أكسيد ....

السؤال الثاني : أختر الإجابة الصحيحة

1-خواص العنصر الذي عدده الذري 15 تشبه خواص العنصر عدده الذري.................

(19 – 18 – 7 – 5)

2-تقع عناصر المجموعة 1A ....في الجدول الدوري الحديث.

(f – d – p – s)

3-يتكون الجدول الدوري الحديث من.................

(7 مجموعات و18 دورة – 7 دورات و 18 مجموعة – 7 مجموعات و7 دورات – 18 مجموعة و18 دورة)

4-أقل عناصر الاقلاء كثافة هو...........

(السيزيوم – الصوديوم – الليثيوم – البوتاسيوم)

5-عند تفاعل الصوديوم مع الماء يتصاعد غاز............

(الاكسجين – الهيدروجين – النيتروجين – الهيليوم)

6-عناصر الاقلاء عناصر............التكافؤ

(أحادية – ثنائية – ثلاثية – رباعية)

7-عنصر السيزيوم ....

(يقع في 1A – من الاقلاء – احادي التكافؤ – جميع ما سبق)

8-................عنصر هالوجيني يحضر صناعيا.

(اليود – الكلور – الاستاتين – الفلور)

9-من الهالوجينات الصلبة..........

(البروم – الكلور – اليود – الصوديوم)

10-يحل الكلور محل............في محاليل املاحهم.

(Br,F – I,F – I,Br – At,F)

11-اذا كان العنصر X من الهالوجينات ويقع في الدورة الثالثة فان عدده الذري...............

(29 – 27 – 17 – 7)

12-كل مما يأتي من خواص الماء عدا انه..................

(يزداد حجمة عند التجمد – قلوي علي عباد الشمس – مركب قطبي – ينحل كهربيا لعنصريه)

13-..............من المركبات التي لا تذوب في الماء.

(السكر – زيت الطعام – ملح الطعام)

14-الروابط الهيدروجينية بين جزيئات الماء..............الروابط التساهمية في نفس الجزيئات .

(اقوي من – اقل من – متساوية في القوة)

15-حجم 1 كجم من الماء ....حجم 1 كجم من الثلج.

(اكبر من – اقل من – يساوي)

16-زيادة العدد الذري لعناصر الدورة الواحدة يتبعها ....

(صغر قيم الحجم الذري – كبر الحجم الذري – ضعف اللافلزية – جميع ما سبق)

17-ترتفع معدلات الاصابة بسرطان الكبد عند الشرب المستمر لمياه تحتوي علي ....

(الزرنيخ – الزئبق – الرصاص – الكلور)

18-تكون...........أيونات موجبة عند اشتراكها في التفاعلات الكيميائية.

(الغازات النبيلة – اللافلزات – الهالوجينات – الأقلاء)

19-خواص العنصر الذي عدده الذري 3 تشبه خواص العنصر الذي عدده الذري ....

(12 – 11 – 7 - 5)

20-اكتشف العالم ....مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة.

(بور – مندليف – موزلي – هوفمان)

21-أكسيد الصوديوم من الاكاسيد ....

(المترددة – الحامضية – اللافلزية – القاعدية)

22-أقوي الفلزات تقع في المجموعة.................

(2A – 1A – 1B – 7A)

السؤال الثالث : علل لما يأتي

1-نواة الذرة موجبة الشحنة بينما الذرة متعادلة الشحنة

2-يقل الحجم الذري في دورات الجدول الدوري الحديث بالاتجاه من اليسار الي اليمين

3-يزداد الحجم الذري في مجموعات الجدول الدوري الحديث بزيادة العدد الذري

4-الماء والنشادر من المركبات التساهمية القطبية

5-قطبية الماء أقوي من قطبية النشادر

6-تزداد الصفة الفلزية لعناصر المجموعة 2A كلما اتجهنا من اعلي لاسفل

7-يعتبر ثاني اكسيد الكربون اكسيد حامضي بينما اكسيد الماغنسيوم قاعدي

8-الماء مركب قطبي

9-يطفو الصوديوم علي سطح الماء

10-تسمي عناصر المجموعة 1 في الجدول الدوري الحديث بفلزات الاقلاء

11-تحفظ عناصر الاقلاء تحت سطح الكيروسين او البرافين

12-يزداد النشاط الكيميائي لفلزات الاقلاء بزيادة اعدادها الذرية

13-الهالوجينات لافلزات احادية التكافؤ

14-تسمي عناصر المجموعة 7A بالهالوجينات

15-السيزيوم انشط الفلزات

16-ارتفاع درجتي غليان وتجمد الماء

17-ذوبان كلا من ملح الطعام والسكر في الماء

18-انخفاض كثافة الماء عند تجمده

19-يطفو الثلج فوق سطح الماء في المناطق القطبية

20-يحفظ الصوديوم تحت سطح الكيروسين

21-تتهشم زجاجات المياه المغلقة والممتلئة لحافتها عند وضعها في الفريزر

22-النشادر من المركبات القطبية

23-شذوذ خواص الماء

24-استخدام الكوبلت 60 المشع في حفظ الاطعمة

25-تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الخواص

26-ارتفاع درجة غليان الماء

27-تحفظ معظم عناصر الاقلاء تحت سطح الكيروسين

السؤال الرابع : صوب ما تحته خط

1-تحتوي المجموعة الصفرية علي اللافلزات

2-اكتشف مندليف ان خواص العناصر تتكرر بشكل دوري مع بداية كل مستوى فرعي

3-عدد العناصر المعروفة حتي الان 92 عنصر

4-اكتشف موزلي ان نواة الذرة تحتوي علي بروتونات موجبة الشحنة

5-يستخدم البار في قياس وحدة الحجوم الذرية.

6-يعتبر الليثيوم اكبر عناصر الجدول الدوري حجما ذريا

7-ترجع قطبية جزيء الماء الي وجود فرق في السالبية الكهربية بين عنصري الاكسجين والنيتروجين.

8-تذوب بعض القواعد في الماء مكونة أحماض.

9-يحمل الايون الموجب عددا من الشحنات يساوي عدد الالكترونات المكتسبة

10-النشادر من المركبات الايونية

11-الغازات النبيلة عناصر تجمع خواصها بين خواص الفلزات وخواص اللافلزات.

12-مقدار الزاوية بين الرابطتين التساهميتين الاحاديتين في جزيء الماء 140.5 درجة مئوية

13-يغلي الماء النقي عند 70 درجة مئوية في الضغط المعتاد

14-اذا كان حجم الهيدروجين المتصاعد من التحليل الكهربي هو 10 سم مكعب فان حجم الاكسجين هو 20 سم مكعب

15-تصريف مخلفات المصانع في الانهار يعتبر تلوث بيولوجي

16-زيادة تركيز الزرنيخ في مياه الشرب يزيد من الإصابة بفقدان البصر

17-خصص العالم مندليف مكانا وسط جدوله لعناصر اللانثانيدات والاكتنيدات

18-ينتج بروميد البوتاسيوم من تفاعل البروم مع كلوريد البوتاسيوم

19-يتواجد أقوي العناصر اللافلزية في المجموعة 1A في الجدول الدوري الحديث.

السؤال الخامس : ما النتائج المترتبة علي

1-تنبئ مندليف باكتشاف عناصر جديدة لم تكن معروفة وتحديده لأوزانها الذرية.

2-اكتشاف مستويات الطاقة الفرعية.

3-ذوبان اكسيد الماغنسيوم في الماء

4-احتراق الكربون في جو من الاكسجين

5- امرار غاز ثاني اكسيد الكربون في الماء

6-دراسة موزلي لخواص الاشعة السينية

7-اضافة اليود الي محلول بروميد البوتاسيوم

8-فقد ذرة عنصر فلزي 3 الكترونات

9-احتراق شريط من الماغنسيوم في الاكسجين

10-تصريف مخلفات المصانع في الانهار والبحار

11-استخدام مياه الانهار كمصدر متجدد لعملية تبريد المفاعلات

12-اختلاط فضلات الانسان والحيوان بالماء.

السؤال السادس : اكتب المعادلات الكيميائية

$2K + Br_2 \rightarrow$ .... -1

$+ 2KBr \rightarrow$ ....+...........Cl_2 -2

...............+.................. $\rightarrow 2NaCl + Br_2$ -3

$+ 2KI \rightarrow$ ....+........... Br_2 -4

1-الخارصين مع حمض الهيدروكلوريك المخفف

2-البوتاسيوم مع الماء

أستاذ محمد صبحي

السؤال السابع : اسئلة متنوعة

1-اذكر مميزات وعيوب جدول مندليف

2-هل يمكن ان يكتشف العلماء عنصرا بين $S_{16} Cl_{17}$,

3-وضع موقع العناصر الاتية في الجدول الدوري :

$(Cl_{17}\ ,\ Mg_{12}\ ,\ Na_{11}\ ,\ Al_{13}\ ,\ H_1\ ,\ Ar_{18}\ )$

4-قارن بين الفلزات واللافلزات ؟ الملوثات الطبيعية والصناعية للبيئة ؟ التلوث البيولوجي والحراري؟

5-كيف يمكنك التمييز بين النحاس والبوتاسيوم ؟

6-ما المقصود بالرابطة الهيدروجينية ؟ تلوث المياه ؟

7-اذكر طرق حماية المياه من التلوث ؟

8-اذكر الصفات العامة للمجموعة الاولي في الجدول الدوري؟

9-اذكر فرقا واحدا بين جزيء الفلور والهيليوم ؟

10-اذكر استخدام كلا من :

(النيتروجين المسال – الكوبلت 60 المشع – الصوديوم – الماء)

اختبار

السؤال الأول : (5 درجة)

(أ)اكتب المصطلح العلمي(2 درجة)

1-أول جدول دوري حقيقي لتصنيف العناصر ويضم 67 عنصر.

2-ترتيب تنازلي للعناصر الفلزية حسب درجة نشاطها الكيميائي.

3-غازات لا تشترك في التفاعلات الكيميائية في الظروف العادية.

4-مقدرة الذرة في الجزيء علي جذب الكترونات الرابطة نحوها.

(ب)ما الأضرار الناتجة عن تلوث المياه بكل من :(1 درجة)

1-عنصر الرصاص　　　　　　　　　　2-عنصر الزئبق

....

(ج)علل لما يأتي:(2 درجة)

1-يحفظ الصوديوم تحت سطح الكيروسين ولا يحفظ تحت سطح الماء.

....

2-تتهشم زجاجات المياه المغلقة والممتلئة لحافتها عند وضعها في فريزر الثلاجة لفترة.

....

السؤال الثاني:(5 درجة)

(أ)اكمل العبارات الاتيه:(2 درجة)

1-تتكون الفئة...........من مجموعتين بينما الفئة..............تتكون من 6 مجموعات.

2-عند انخفاض درجة حرارة الماء عن 4 م تقل ....وتزداد...............

3-عند التحليل الكهربي للماء في جهاز هوفمان يكون حجم الاكسجين ....حجم الهيدروجين.

4-اكسيد الالمونيوم من الاكاسيد...............

(ب) اوجد العدد الذري لكلا من:(1 درجة)

1-عنصر(X) يقع في بداية الدورة الرابعة ويكون محلول قلوي عند تفاعله مع الماء.

....

2-عنصر(Y) يقع في الدورة الثالثة ومجموعة الهالوجينات.

(ج)رتب العنلصر الاتيه تنازليا حسب النشاط الكيميائي:(2 درجة)

$_{19}K$ - $_{11}Na$ - $_{3}Li$

السؤال الثالث:(5 درجة)

(أ)ما النتائج المترتبة علي كل من:(2 درجة)

1-فقد ذرة عنصر فلزي 3 الكترونات.

2-احتراق شريط ماغنسيوم في جو الاكسجين.

(ب)اكتب اسم العنصر:(1.5 درجة)

1-شبه فلز يستخدم في صناعة الشرائح الالكترونية في اجهزة الكمبيوتر.

2-لا فلز احادي التكافؤ.

3-عنصر يستخدم في حفظ قرنية العين.

(ج)في الشكل المقابل(1.5 درجة)

1 2

H HO .... H — HO

(1) تمثل الرابطة............................

(2) تمثل الرابطة............................

أي الرابطتين أقوي.................................

السؤال الرابع(5 درجة)

(1)أذكر الصفات العامة لعناصر المجموعة الاولي بالجدول الدوري الحديث.(3 فقط)

..............................و.............................و......................................

(2)اكتب معادلات تفاعل الماغنسيوم مع الاكسجين

....

....

مراجعة الوحدة الثانية علوم 2ع

السؤال الاول : أكمل العبارات الاتيه

1-يقاس الضغط الجوي بواسطة.......................ووحدة قياسه.................

2-الضغط الجوي المعتاد يعادل..............مللي بار

3-يتواجد...............% من كتلة الهواء الجوي ما بين سطح البحر وحتي ارتفاع 3 كم بينما يتواجد.............% من كتلته حتي ارتفاع 16 كم.

4-كلما ارتفعنا لأعلي مستوي سطح البحر يقل كلا من ....و......................

5-أعلي طبقات الغلاف الجوي حرارة...................بينما اقلها حرارة..................

6-تحدث معظم الظواهر الجوية في..................بينما تدور الأقمار الصناعية في...................

7-الأشعة فوق البنفسجية ذات أثر.................بينما الأشعة تحت الحمراء ذات أثر....................

8-من ملوثات طبقة الأوزون مركبات...........المستخدمة في أجهزة التبريد ومركبات...............المستخدمة في اطفاء الحرائق.

9-تعتبر طبقة...........أولي طبقات الغلاف الجوي وسمكها يمتد من.........الي.............اي حوالي...........

10-تعتبر طبقة..........ثاني طبقات الغلاف الجوي وسمكها يمتد من.......الي..........اي حوالي............

11-تعتبر طبقة............ثالث طبقات الغلاف الجوي وسمكها يمتد من......الي........اي حوالي...........

12-تعتبر طبقة............رابع طبقات الغلاف الجوي وسمكها يمتد من........الي........اي حوالي...........

13-تقل درجة الحرارة في التروبوسفير حتي تصل في نهايتها الي............

14-تزداد درجة الحرارة في الستراتوسفير حتي تصل لنهايتها الي............

15-قيمة الضغط الجوي في طبقة الميزوسفير............مللي بار

16-الايونوسفير هي.................

17-الواحد بار يعادل..............مللي بار

****

السؤال الثاني : اكتب المصطلح العلمي

1-غلاف غازي يدور مع الأرض حول محورها ويمتد حوالي 1000 كم فوق سطح البحر.

2-وزن عمود الهواء مساحة مقطعة وحدة المساحات

3-خطوط منحنية تصل بين نقاط الضغط المتساوي في خرائط الضغط الجوي

4-المنطقة التي يندمج فيها الغلاف الجوي مع الفضاء الخارجي

5-طبقة الجزء السفلي منها خالي من الغيوم والاضطرابات الجوية

6-طبقة لها اهمية في الاتصالات اللاسلكية والبث الاذاعي

7- ما المقصود بالاحترار العالمي

8- ما المقصود بالاحتباس الحراري

9-الحد الفاصل بين الستراتوسفير والميزوسفير وتثبت عنده درجة الحرارة

10-طبقة مشحونة تعكس موجات الراديو

11-نوع من الاشعة فوق البنفسجية تمتصها طبقة الاوزون بنسبة 100%

****

السؤال الثالث : علل لما يأتي

1-يزداد الضغط الجوي كلما انخفضنا عن مستوي سطح البحر

2-هبوب الرياح من منطقة لأخري علي سطح الأرض

3-تسمي الطبقة الأولي من طبقات الغلاف الجوي ب التروبوسفير

4-ارتفاع درجة الحرارة في الجزء العلوي من الستراتوسفير

5-الجزء السفلي من الستراتوسفير خالي من الغيوم

6-يسمي الجزء العلوي من الثرموسفير بالأيونوسفير

7-زيادة نسبة غاز ثاني اكسيد الكربون في الفترة الاخيرة

8-تعرف ظاهرة الاحتباس الحراري بأثر الصوبة الزجاجية

9-لا تستطيع الأشعة تحت الحمراء النفاذ من الغلاف الجوي للأرض

10-ظهور جليد علي قمة جبل ارتفاعه 4 كم عندما تكون درجة حرارته عند سفحه 26 درجة مئوية

****

السؤال الرابع : قارن بين كلا من

1-الأتيمتر و الأنيرويد من حيث الاستخدام

2-طبقات الغلاف الجوي من حيث(سبب التسمية , السمك , درجة الحرارة , أهمية كل طبقة)

****

السؤال الخامس : اذكر اهمية كلا من

1- الميزو سفير
2- الايونوسفير
3- الاقمار الصناعية
4- الفريونات
5- طبقة الاوزون
6- الاكسوسفير

****

السؤال السادس : اسئلة متنوعة

1- اذكر معادلات تكوين طبقة الاوزون ثم وضح دور هذه الطبقة في حماية الكائنات الحية
2- اذكر انواع الاشعة فوق البنفسجية مع توضيح نفاذية كل طبقة واثرها علي الكائنات الحية
3- احسب النسبة المئوية لتاكل طبقة الاوزون في احدي المناطق اذا علمت ان درجة الاوزون فيها 210 دوبسون
4- اذكر استخدامات مركبات الكلوروفلوروكربون (CFC_S)
5- علل :وقف استخدام طائرات كونكورد بالرغم من ان سرعتها تفوق سرعة الصوت
6- ما هي الاثار السلبية المترتبة علي ظاهرة الاحترار العالمي
7- اذكر 3 فقط من الغازات الدفيئة
8- قارن بين اشعة UV وتحت الحمراء من حيث التأثير
9- ما المقصود بظاهرة الشفق القطبي "الأورورا"

10- ما المقصود بثقب الأوزون

11- اذا كانت درجة الحرارة عند سفح جبل 31 درجة مئوية وعند قمته -8 درجة مئوية فكم يكون ارتفاع الجبل

12- أكمل ما يأتي

1 بار = ...مللي بار

2 بار =.............مللي بار

0.01 بار = ...مللي بار

0.02 بار = ...مللي بار

0.1بار = ...مللي بار

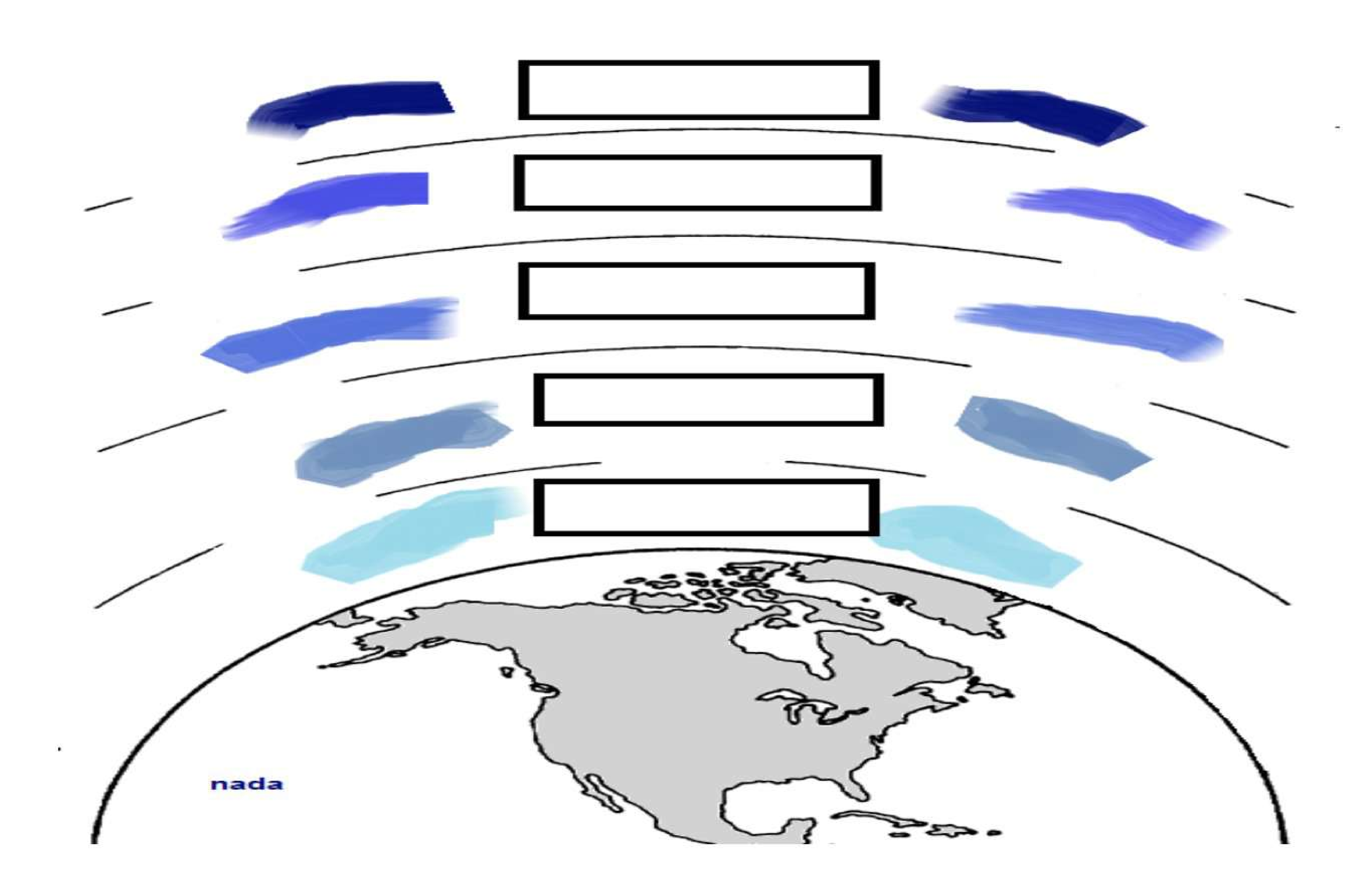
0.0001 بار=....مللي بار

درجة الاوزون الطبيعية=...............دوبسون

سمك طبقة الاوزون........كم و ....ملم في ظروف الضغط ودرجة الحرارة

ماذا يقصد ب **STP** ؟

13- أكمل الشكل التالي



انتهت الاسئلة .... مستر محمد

اختبار

السؤال الأول:

(أ)اختر الاجابة الصحيحة:

1-تمتص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية ....بنسبة 100%

(البعيدة – المتوسطة – القريبة)

2-يعتبر غاز ....من الغازات الدفيئة

(ثاني اكسيد الكبريت – ثاني اكسيد النيتروجين – ثاني اكسيد الكربون)

3-يستخدم جهاز ....لتحديد ارتفاع تحليق الطائرات بمعلومية الضغط الجوي

(فولتامترهومان – الالتيمتر – الاميتر – الانيرويد)

4-تحلق الطائرات في الجزء السفلي من.............

(التروبوسفير – الستراتوسفير – الميزوسفير – الاكسوسفير)

(ب)اكمل ما يأتي :

1- ارتفاع الغلاف الجوي.............

2-درجة الحرارة عند نهاية التروبوسفير...........

ج-ما النتائج المترتبة علي :

1-الاسراف في استخدام غاز بروميد الميثيل كمبيد حشري

....

2-ظاهرة الاحترار العالمي

....

السؤال الثاني :

(أ) صوب ما تحته خط :

1-الاشعة تحت الحمراء ذات أثر ضوئي ....

2-تنتج الهالونات من احتراق وقود الطائرات الاسرع من الصوت ....

3-يستخدم الفريونات في تنيف الابواب

....

(ب)عرف كلا من :

1-ظاهرة الشفق القطبي...

2-ثقب الاوزون..

(ج) اكتب المعادلات التي توضح كيفية تكوين طبقة الأوزون

....

السؤال الثالث :

(أ) اذكر اهمية كلا من :

1-الفريونات...

2-طبقة الأوزون...

3-الاكسوسفير..

(ب)علل لما يأتي :

1-التزايد المستمر في نسبة غاز ثاني اكسيد الكربون في الهواء

....

2-ظهور جليد علي قمة جبل ارتفاعه 4 كم عندما تكون درجة الحرارة عند سفحه 26 درجة مئوية...

(ج)وضح سبب حدوث ظاهرة الصوبا الزجاجية ؟

....

السؤال الرابع :

(أ)احسب النسبة المئوية لتاكل طبقة الأوزون في احدي المناطق علما بأن درجة تاكل الاوزون فيها 225 دوبسون

(ب)الي من تنسب الاعمال الاتيه :

1-اكتشف وجود حزامان مغناطيسيان(   )

2-افتلرض ان سمك طبقة الاوزون 3 ملم (   )

مراجعة الوحدة الثالثة (الحفريات وحماية الانواع من الانقراض) علوم 2ع

السؤال الأول : ضع علامة صح او علامة خطأ

1-توجد الحفريات غالبا في الصخور المتحولة

2-اكتشفت أول حفرية للماموث محفوظة في الكهرمان

3-الكهرمان مادة صمغية كانت تفرزها بعض الاشجار الصنوبرية القديمة

4-يطلق علي الديناصور جد الفيل الحالي

5-الكواجا حيوان ثديي منقرض يجمع بين شكل الحصان والحمار الوحشي

6-من اهم عوامل انقراض طائر الدودو صغر اجنحته مما جعل صيده سهلا

7-يعتبر دب الباندا من الانواع المنقرضة

8-يمثل بيض الديناصور حفرية متحجرة

9-الاسماك اول ما ظهر من الفقاريات ثم ظهرت الزواحف

10-في السلسلة الغذائية تنتقل الطاقة من الكائنات المستهلكة الي الكائنات المنتجة

****

السؤال الثاني : صوب ما تحته خط

1-تستخدم حفرية الماموث في تحديد العمر النسبي للصخور الرسوبية

2-يتضح من دراسة السجل الحفري ان الحياة ظهرت اولا علي اليابس وان الكائنات تطورت من البسيط الي الراقي

3-البرمائيات اول ما ظهر من الفقاريات علي مسرح الحياه

4-تعتبر حفرية الفورامنفيرا حلقة وصل بين الزواحف والطيور

5-اكتشفت اول حفرية للماموث محفوظة في الكهرمان

6-حفريات السرخسيات تدل علي ان البيئة المعاصرة لتكونها كانت بيئة معتدلة

7-تدمير الموطن من اهم العوامل التي تؤدي الي تكيف الأنواع

****

السؤال الثالث : اذكر المفهوم العلمي

1-الأثر 2-البقايا 3-الحفريات

4-حفرية القالب المصمت 5-حفرية الطابع 6-الحفريات المتحجرة

7-حفرية الكائن الكامل 8-الحفريات المرشدة 9-الاشجار المتحجرة

10-الانقراض

****

السؤال الرابع : قارن بين كلا من

1-الأثر و البقايا 2-الطابع والقالب 3-بيض الديناصور والنيموليت

****

السؤال الخامس : علل لما ياتي

1-تسمي منطقة الغابات المتحجرة بالقطامية بجبل المقطم بجبل الخشب

2-تعتبر الاخشاب المتحجرة من الحفريات

3-الانقراض في العصور القديمة

4- الانقراض في العصور الحديثة

5-تسمية النسر الأصلع بهذا الأسم

6-يتأثر النظام البيئي الصحراوي عند غياب أحد الأنواع المتواجدة فيه

7-سهولة اصطياد طائر الدودو

8-لا تعتبر كل الحفريات المعروفة حفريات مرشدة

9-تعتبر الحفريات المرشدة من الحفريات رغم انها تشبه الصخور

10-اهمية الحفريات في التنقيب عن البترول

11-تأثر النظام البيئي البسيط عند غياب احد الانواع فيه

****

السؤال السادس: رتب الحفريات الاتيه حسب ظهورها علي مسرح الحياة

(الأركيوبتركس – الماموث – طابع السمكة – الأمونيت)

****

السؤال السابع : اسئلة متنوعة

1-اذكر اهمية الحفريات , الحفريات المرشدة , حفرية نبات السرخسيات

2-قارن بين القالب والطابع مع ذكر امثلة

3-عرف المحمية واذكر بعض الأمثلة لها والحيوانات التي يتم رعايتها في هذه المحميات

4-اذكر طرق حماية الكائنات الحية المهددة بالأنقراض

5-اذكر اسباب الانقراض قديما وحديثا مع ذكر امثلة للكائنات المنقرضة في كلا منهما

6-اذكر امثلة للحيوانات المهددة بالانقراض

7-اذكر اهمية حفرية الفورامنيفرا , نبات البردي قديما

8-اذكر مثالا ل

(حيوان ثديي مهدد بالانقراض من البيئة المصرية , حفرية كائن دقيق , حفرية قالب مصمت)

اختبار

السؤال الاول: (أ)اكتب المصطلح العلمي

1-اثار وبقايا الكائنات الحية القديمة والمحفوظة في الصخور الرسوبية ( )

2-كائن منقرض يمثل حلقة الوصل بين الطيور والزواحف ( )

(ب)أكمل العبارات الأتية

1-حفظت بعض الحشرات كاملة في مادة.............بينما حفظ الماموث كاملا في................

2-الحفريات ثلاثة أنواع..............و.........................و.........................

(ج) قارن بين **(البقايا - الاثر)** مع ذكر امثلة ؟

السؤال الثاني : (أ)اختر الاجابة الصحيحة مما بين القوسين

1-حفرية نبات من السرخسيات تعتبر حفرية................

(أثر – طابع – قالب – متحجرة)

2-تعتبر ....اقدم الكائنات الحية ظهورا علي سطح الارض

(الحزازيات – الاسماك – الطحالب – البرمائيات)

(ب) علل لما يأتي

1-احتفاظ اول حفرية ماموث تم اكتشافها بكامل هيئتها .

2-للحفريات اهمية كبيرة في التنقيب عن البترول.

(ج) اذكر مثالا واحدا لكل من

1-حفرية كائن دقيق　　　　2-حفرية متحجرة

السؤال الثالث: (أ)صوب ما تحته خط

1-يتضح من السجل الحفري ان البرمائيات والثدييات ظهرت معا .

2-توجد حفريات السراخس في صخور الاحجار الجيرية بجبل المقطم .

(ب) ماذا يحدث عند

1-دفن كائن حي قديم فور موته سريعا في الثلج.

2-توافر وسط مناسب تحل فيه المادة المعدنية للصخور محل المحتوي العضوي للكائن الحي.

(ج)اذكر اسم ونوع كل حفرية من الحفريات التالية:







السؤال الرابع: (أ)اذكر خطوات تكوين القالب المصمت ؟

(ب)اذكر شروط تكون الحفريات؟

(ج)اذكر اهمية الحفريات ؟

مجانا وحصريا

حمل الان

المراجعة رقم (3)







أختر الإجابة الصحيحة مما بين الإجابات المعطاة :

١. العالم الذى ترك فجوات فى جدوله ليملأ بالعناصر الملائمة المكتشفة فى المستقبل هو ....

a) موزلى b) نيولاندز c) بور d) مندليف

٢. العالم الذى اكتشف أن نواة ذرة العنصر موجبة الشحنة هو ....

a) مندليف b) موزلى c) رذرفورد d) بور

٣. عدد العناصر المعروفة حتى الان ....

a) ٢١٨ عنصر b) ١١٨ عنصر c) ٣١٨ عنصر d) ١٨ عنصر

٤. الفئة التى تحتوى على مجموعات 1A ، 2A فى الجدول الدورى هى ....

a) f b) d c) b d) s

٥. العنصر الذى عدده الذرى ١٨ يعتبر ....

a) عنصر انتقالى b) غاز خامل c) عنصر فلزى d) عنصر هالوجينى

٦. العناصر التى تشغل الفئة الوسطى (d) فى الجدول الدورى هى عناصر ....

a) قلوية b) قلوية ارضية c) انتقالية d) خاملة

٧. يبدأ ظهور العناصر اانتقالية ابتداء من الدورة ....

a) الثانية b) الثالثة c) الرابعة d) الخامسة

٨. أى مما يأتى ينتمى إلى نفس المجموعة فى الجدول الدورى ....

a) Na/C b) Na/Li c) Na/Cu d) Na/Ne

٩. العنصر الذى عدده الذرى ١١ يماثل في تركيبة الكيميائى العنصر الذى عدده الذرى ....

a) ٢ b) ٧ c) ٩ d) ١٩

١٠. تقع العناصر المتماثلة فى الخواص فى نفس ....

a) الدورة b) المجموعة c) النواة d) مستوى الطاقة

١١. العدد الذرى للعنصر يساوى ....

a) مجموع أعداد النيوترونات الموجودة داخل نواة الذرة b) مجموع أعداد الالكترونات التي تدور فى مستويات الطاقة حول نواة ذرته c) عدد البروتونات داخل النواة d) ب ، ج صحيحتان

١٢. الذرة فى الحالة العادية يكون عدد الإكترونات السالبة فيها يساوى ....

a) عدد البروتونات b) عدد النيوترونات c) ضعف عدد البروتونات d) نصف عدد النيوترونات

١٣. تكُون .... أيونات موجبة الشحنة ، عند اشتراكها فى التفاعالت الكيميائية

a) الغازات النبيلة b) الافلزات c) الهالوجينات d) الفلزات

١٤. جميع العناصر التالية من أشباه الفلزات ، عدا ....

a) التيلوريوم b) السيليكون c) البورون d) البروم

١٥. تقع أقوى الفلزات فى المجموعة ....

a) 2A   b) 1A   c) 1B   d) 7A

١٦. أكسيد الصوديوم من الاكاسيد ....

a) المترددة   b) الحامضية   c) الافلزية   d) القاعدية

١٧. يتصاعد غاز ....عند تفاعل الصوديوم مع الماء .

a) O_2 b) Co_2 c) H_2 d) N_2

١٨. األكاسيد الفلزية هى أكاسيد ....

a) حامضية   b) قاعدية   c) مترددة   d) متعادلة

١٩. تبدأ الدورة الثالثة بعناصر أكاسيدها كالتالى ....

a) حامضية/ مترددة/ قاعدية   b) حامضية / قاعدية/ مترددة   c) قاعدية/حامضية/مترددة   d) قاعدية/ مترددة / حامضية

٢٠. تعرف عناصر المجموعة الأولى بـ ....

a) الهالوجينات   b) الغازات الخاملة   c) الأقلاء   d) الأقلاء الأرضية

٢١. ينتمى عنصر الهيدروجين إلى المجموعة رقم ....

a) 1A   b) 2A   c) 7A   d) 6A

٢٢. تسمى عناصر المجموعة 7A باسم ....

a) الأقلاء   b) الهالوجينات   c) الغازات النبيلة   d) الأقلاء الأرضية

٢٣. يعتبر .... من الهالوجينات

a) الصوديوم   b) الكلور   c) الهيليوم   d) الكالسيوم

٢٤. يحل .... فى محاليل أملاحه

a) الكلور محل البروم   b) البروم محل الفلور   c) اليوم محل الكلور   d) اليود محل الفلور

٢٥. يوجد بين جزيئات الماء روابط ....

a) هيدروجينية   b) تساهمية   c) أيونية   d) فلزية

٢٦. كل مما يأتى من خصائص الماء ، عدا أنه ....

a) متعادل التأثير على ورقتى عباد الشمس   b) مركب قطبى   c) يزداد حجمه عند التجمد   d) يتحلل بالحرارة إلى عنصرية

٢٧. الماء النقى كثافته فى الحالة الصلبة ....

a) أقل كثافة و هو سائل   b) مساو لكثافة و هو بخار   c) مساو لكثافته و هو بخار   d) أكبر من كثافة و هو بخار

٢٨. سائل يغلى عند ١٠٠^{0}م فما هى الخاصية الأخرى التى تؤكد انه ماء نقى؟ ....

a) يذيب سكر الطعام   b) انخفاض كثافة عند التجمد   c) متعادل التاثير على ورقتى عبد الشمس   d) يتبخر عند تسخينة

٢٩. العالم الذى أكتشف أن نواة ذرة العنصر تحتوى على بروتونات موجبة الشحنة هو ....

a) مندليف   b) موزلى   c) رذرفور   d) بور

٣٠. تذوب أكاسيد اللافلزات فى الماء مكونة محاليل ....

a) أحماض b) قلويات c) أكاسيد d) أملاح

٣١. جميع العناصر التالية أشباه فلزات ما عدا ....

a) البورون b) السيليكون c) البروم d) الجرمانيوم

٣٢. تضم المجموعة الصفرية ....

a) الفلزات b) اللافلزات c) الغازات الخاملة d) اللانثانيدات

٣٣. العنصر الذى يقع فى الدورة الثانية و المجموعة 2A يكون عدده الذرى ....

a) ٢ b) ٤ c) ٦ d) ١٢

٣٤. يقاس نصف قطر الذرة بوحدة ....

a) المتر b) النانومتر c) البيكومتر d) الملليمتر

٣٥. أشعة .... تستخدم فى حفظ الأغذية

a) بيتا b) جاما c) الفا d) X

٣٦. عند التحليل الكهربى للماء المحمض كان حجم غاز الأكسجين الناتج ١٠ سم٣ فيكون حجم الهيدروجين سم٣

a) ٢٠ b) ٤٠ c) ١٠ d) ٥

٣٧. زيادة تركيز عنصر .... فى مياه الشرب يؤدى إلى فقدان البصر

a) الزئبق b) الرصاص c) الكلور d) الزرنيخ

٣٨. توجد بين جزيئات الماء روابط ....

a) تساهمية b) أحادية c) أيونية d) هيدروجينية

٣٩. يعتبر عنصر السيليكون من المواد ....

a) الموصلة b) العازلة c) شبه الموصلة d) الخاملة

٤٠. كل مما يأتى من عناصر الفئة P ما عدا ....

a) $_{11}Na$ b) $_{13}Al$ c) $_{18}Ar$ d) $_{17}Cl$

٤١. درجة غليان الهيدروجين المسال .... درجة مئوية

a) ‎-١٩٦ b) ‎-١٩٠ c) ‎-١٠٠ d) – صفر

٤٢. يستخدم جهاز .... فى عملية التحليل الكهربى للماء

a) فولتاميتر هوفمان b) الألتيمتر c) الأنيرويد d) الأميتر

٤٣. الماء النقى .... التاثير على ورقتى عباد الشمس

a) حامضى b) قلوى c) متعادل d) قاعدى

٤٤. رتب العالم .... العناصر تبعاً للتدرج التصاعدى فى أعدادها الذرية

a) بور b) مندليف c) موزلى d) رذرفورد

٤٥. يصدر عن عنصر الكوبلت أشعة .... التى تسخدم لحفظ الأغذية

a) ألفا b) بيتا c) جاما d) دلتا

٤٦. أى مما يلى يمكن أن يحل محل البروم فى محلول بروميد البوتاسيوم ؟ ....

a) الكلور b) اليود c) الأستاتين d) النيون

٤٧. يتصاعد غاز .... عند تفاعل الصوديوم مع الماء

a) الهيدروجين b) الأكسجين c) النيتروجين d) النشادر

٤٨. العنصر الذى عدده الذرى ١٥ يماثل فى خواصه الكيميائية عنصراً عدده الذرى ....

a) ٥ b) ٧ c) ١٧ d) ١٩

٤٩. يتسبب التلوث .... بإصابة المزارعين بالبهارسيا

الكيميائى الحرارى البيولوجى الإشعاعى

٥٠. أى من العناصر التالية يتفاعل ببطء مع الماء البارد ؟ ....

a) الصوديوم b) الكالسيوم c) البوتاسيوم d) الفضة

٥١. تعرف عناصر الفئة (d) باسم ....

a) العناصر الخاملة b) اللانثانيدات c) العناصر الأنتقالية d) فلزات الأقلاء

٥٢. المستوى الخارجى لعناصر الأقلاء يحتوى على .... إلكترون

a) ١ b) ٢ c) ٣ d) ٤

٥٣. بلورة الثلج تكون .... الشكل

a) ثلاثية b) رباعية c) خماسية d) سداسية

٥٤. أستخدام الماء فى تبريد المفاعلات النووية ينشأ عنه تلوث ....

a) بيولوجى b) كميائى c) إشعاعى d) حرارى

٥٥. من الفلزات التى لا تتفاعل مع الماء ....

a) النحاس b) البوتاسيوم c) الحديد d) الماغنسيوم

٥٦. تكافؤ الهالوجينات ....

a) أحادى b) ثنائى c) ثلاثى d) رباعى

٥٧. تسمى عناصر المجموعة 1A فى الجدول الدورى باسم ....

a) العناصر الانتقالية b) الأقلاء c) الهالوجينات d) الغازات النبيلة

٥٨. عنصر يقع فى الدورة الثالثة و المجموعة 3A يكون عدده الذرى يساوى ....

a) ٥ b) ١١ c) ١٢ d) ١٣

٥٩. من الهالوجينات الصلبة ....

a) الفلور b) الكلور c) اليود d) البروم

٦٠. يعتبر .... من الهالوجينات

a) الصوديوم b) الكلور c) الكالسيوم d) النيون

٦١. العنصر الذى يقع فى نهاية الدورة الأولى يكون عدده الذرى ....

a) ٢ b) ٤ c) ١٠ d) ١٨

٦٢. فى جدول موزلى كل عنصر يزيد عما يسبقة فى الدورة الواحدة بمقدار .... واحد

a) نيترون b) بروتون c) مستوى طاقة d) وزن ذرى

٦٣. عدد العناصر المعروفة حتى الأن ....

a) ٦٧ b) ٩٢ c) ١١٢ d) ١١٨

٦٤. يتكون الجدول الدورى الحديث من .... فئات

a) ٣ b) ٤ c) ٧ d) ٨

٦٥. الترقيم الحديث للمجموعة 6A فى الجدول الدورى الحديث هو ....

a) ٦ b) ١٣ c) ١٦ d) ١٠

٦٦. تشمل المجموعة الثامنة من الجدول الدورى الحديث على ....

a) عمود واحد b) عمودين c) ثلاث أعمدة d) أربعة أعمدة

٦٧. فئة العنصر الذى يقع فى الدورة الرابعة و المجموعة 3B هى ....

a) s b) p c) d d) f

٦٨. تسمى عناصر الفئة d باسم العناصر ....

a) الخاملة b) الانتقالية c) الأقلاء d) اللاانثانيدات

٦٩. تضم الدورة الرابعة عناصر من الفئات ....

a) p/s b) s/d/p c) s/f/p d) f/d/p/s

٧٠. عدد عناصر الدورة الثالثة فى الجدول الدورى الحديث ....

a) ٢ b) ٨ c) ١٨ d) ٣٢

٧١. العنصر الذى يقع فى الدورة الأولى و المجموعة ١٨ يكون عدد الذرى ....

a) ٢ b) ٨ c) ١٠ d) ١٨

٧٢. أصغر العناصر التالية من حيث الحجم الذرى عنصر ....

a) $_{17}Cl$ b) $_{15}P$ c) $_{13}Al$ d) $_{11}Na$

٧٣. الفرق فى السالبية الكهربية بين عنصرى المركب القطبى ....

a) صفر b) كبير جداً c) صغير نسبياً d) كبير نسبياً

٧٤. جميع العناصر التالية من أشباه الفلزات ما عدا ....

a) Be b) Ge c) Si d) Te

٧٥. لا يحل عنصر .... محل هيدروجين حمض الهيدروكلوريك المخفف

a) Mg b) Cu c) Zn d) Na

٧٦. عند تفاعل أكسيد الماغنسيوم مع الماء يتكون ....

a) MgOH b) Mg_2OH c) $Mg(OH)_2$ d) $Mg(OH)_3$

٧٧. الحديد انشط كيميائياً من فلز ....

a) Na b) Ca c) Mg d) Ag

٧٨. من الفلزات التى تفاعل ببطء شديد مع الماء البارد ....

a) Fe   b) Mg   c) Cu   d) K

٧٩. تتفاعل العناصر التالية مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ما عدا ....

a) الخارصين   b) الماغنسيوم   c) الكربون

٨٠. كل مما يأتى من الأكاسيد الحامضية ما عدا ....

a) Co_2 b) CO   c) NO_2 d) MgO

٨١. يقع كل عنصر من عناصر فلزات الأقلاء فى .... كل دورة فى الجدول الدورى

a) نهاية   b) يمين   c) وسط   d) بداية

٨٢. أكبر عناصر الأقلاء كثافة عنصر ....

a) الليثيوم   b) البوتاسيوم   c) السيزيوم   d) الصوديوم

٨٣. الخواص الكيميائية لعنصر الليثيوم $_3Li$ تشبة الخواص الكيميائية لعنصر ....

a) $_{20}Ca$ b) $_{19}K$ c) $_{16}S$ d) $_{12}Mg$

٨٤. الشحنة التى تحملها أيونات عناصر مجموعى الأقلاء هى ....

a) ١-   b) ١+   c) ٢-   d) ٢+

٨٥. يتصاعد غاز .... عند تفاعل أياً من الصوديوم او الماغنيسوم مع الماء

a) H_2 b) O_2 c) CO_2 d) N_2

٨٦. تشغل الهالوجينات المجموعة ....

a) ١   b) ٢   c) ١٧   d) ١٨

٨٧. تنتمى الهالوجينات إلى الفئة ....

a) s   b) p   c) d   d) f

٨٨. يعتبر عنصر .... من الهالوجينات

a) البريليوم   b) البروم   c) البورون   d) الباريوم

٨٩. ضيغة جزىء الكلور ....

a) Cl^- b) Cl   c) Cl_2 d) 2Cl

٩٠. درجة غليان النيتروجين المسال هو .... درجة مئوية

a) ١٠٠-   b) ١٩٦-   c) ١٩٠-   d) ١٣٦-

٩١. عدد الألكترونات الموجودة فى أيون عنصر فلزى ثلاثى التكافؤ تدور إلكتروناتة فى ثلاث مستويات للطاقة هو ....

a) ٣   b) ٨   c) ١٠   d) ١٣

٩٢. خواص العنصر الذى عدده الذرى ١٧ تشبة خواص العنصر الذى عدده الذرى ....

a) ٧   b) ٩   c) ١٦   d) ١٩

٩٣. الروابط الهيدروجينية الموجودة بين جزيئات الماء .... الروابط التساهمية فى نفس الجزيئات

a) أقوى من   b) أضعف من   c) متساوى فى القوة مع

٩٤. يرجع ارتفاع درجة غليان الماء عند ١٠٠ درجة مئوية إلى وجود روابط .... بين جزيئاته

a) تساهمية b) أيونية c) هيدروجينية d) أيونية و تساهمية

٩٥. حجم ٥ جم من الثلج .... حجم ٥ جم من الماء

a) أكبر من b) يساوى c) أقل من

٩٦. الماء النقى .... التأثير على ورقتى عباد الشمس

a) حامضى b) قلوى c) متعادل

٩٧. إذا كان حجم غاز الهيدروجين المتصاعد من تحليل الماء كهربياً ٣٠ سم٣ فإن حجم الأكسجين المتصاعد سم٣

a) ١٠ b) ٢٠ c) ٤٠ d) ٨٠

٩٨. يتسبب التلوث .... للماء فى أصابة المزارعين بمرض البلهارسيا

a) الكيميائى b) الأشعاعى c) الحرارى d) البيولوجى

٩٩. كل مما يلى من أضرار تلوث الماء كيميائياً و بيولوجياً عدا ....

a) التيفود b) موت خلايا المخ c) فقدان البصر d) هلاك الكائنات الحية

١٠٠. أذا كان مجموع حجمى الغازين المتصاعدين عند طرفى الفولتامتر ٦٠ سم٣ فإن حجم الهيدروجين و غاز الأكسجين على الترتيب ....:....

a) ٢٠:٤٠ b) ٤٠:٢٠ c) ٣٠:٣٠

١٠١. أكتشف العالم .... مستويات الطاقة الرئيسة فى الذرة

a) بور b) مندليف c) موزلى d) هوفمان

١٠٢. أكسيد الصوديوم من الأكاسيد ....

a) المترددة b) الحامضية c) اللافلزية d) القاعدية

١٠٣. يحل .... فى محاليل أملاحه

a) كلور محل البروم b) البروم محل الفلور c) اليود محل الكلور d) اليود محل الفلور

١٠٤. النسبة بين كثافة الماء عند ٤^{0}م الى كثافة عند صفر 0 ^{0}م تكون .... الواحد الصحيح

a) أكبر من b) أقل من c) تساوى

١٠٥. تكّون .... أيونات موجبة عند أشتراكها فى التفاعلات الكيميائية

a) الغازات النبيلة b) اللافلزات c) الهالوجينات d) الأقلاء

١٠٦. عدد الألكترونات الموجودة فى أيون عنصر فلزى ثلاثى التكافؤ و يقع فى الدورة الرابعة هو ....

a) ٢٠ b) ١٨ c) ١٠

١٠٧. زيادة .... فى مياة الشرب يؤدى إلى فقدان البصر

a) الزرنيخ b) الرصاص c) الزئبق

١٠٨. عند تفاعل الصوديوم مع الماء يتصاعد غاز ....

a) الهيدروجين b) النيتروجين c) ثانى أكسيد الكربون d) الميثان

١٠٩. عدد مجموعات الجدول الدورى الحديث ....

a) ٤ b) ٧ c) ١٨ d) ٦٧

١١٠. زيادة معدلات الإصابة بسرطان الكبد يرجع لحدوث تلوث ....

a) كيميائى　b) بيولوجى　c) حرارى　d) إشعاعى

١١١. العنصر الذى عدده الذرى ٩ يشبة فى خواصه العدد الى عنصره الذرى ....

a) ١١　b) ١٧　c) ١٨　d) ١٩

١١٢. بزيادة العدد الذرى لعناصر الدورة الأفقية ....

a) تقل الصفة الفلزية　b) تزداد الصفة الفلزية　c) تقل الصفة اللافلزية　d) جميع ما سبق

١١٣. يوجد بين جزيئات الماء روابط ....

a) تساهمية أحادية　b) هيدروجينية　c) أيونية　d) تساهمية ثنائية

١١٤. تقع أقوى اللافلزات فى المجموعة ....

a) 2A　b) 1A　c) 7B　d) 7A

١١٥. العنصر الذى عدده الذرى ٥ يماثل فى خواصه الكيميائية العنصر الذى عدده الذرى ....

a) ٢٣　b) ١٥　c) ١٣　d) ٨

١١٦. تشغل الهالوجينات المجموعة ....

a) ١٨　b) ١٧　c) ٢　d) ١

١١٧. يقاس الحجم الذرى بوحدة ....

a) ميكرومتر　b) بيكومتر　c) مللى متر　d) مللى بار

١١٨. عنصر من الهالوجينات يقع فى الدورة الثانية فإن عدده الذرى يساوى ....

a) ٧　b) ١٩　c) ١٧　d) ٩

١١٩. يذوب ثانى أكسيد الكربون فى الماء مكوناً محلول ....

a) حمضى　b) قاعدى　c) متردد　d) قلوى

١٢٠. يعتبر .... من أنشط الفلزات بشكل عام

a) البوتاسيوم　b) الصوديوم　c) السيزيوم　d) الماغنسيوم

١٢١. تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين مكونة ....

a) أكاسيد قاعدية　b) أكاسيد حامضية　c) أكاسيد مترددة

١٢٢. الهالوجينات إحدى مجموعات الفئة ....

s　p　d

١٢٣. الترقيم الحديث لمجموعة الغازات الخاملة هو ....

0　17　18

١٢٤. رتبت العناصر فى جدول مندليف ترتيباً تصاعدياً حسب ....

a) العدد الكتلى　b) الكثافة　c) الوزن الذرى　d) العدد الكتلى

١٢٥. .... الحجم الذرى للعناصر فى الدورة الواحدة بزيادة العدد الذرى

a) يزداد　b) يقل　c) يتساوى　d) لا يتأثر

١٢٦. مقدار الزاوية بين الرابطتين التساهميتين فى جزىء الماء ....

a) ^{0}١٠٤.٥ b) ^{0}١٠٥.٤ c) ^{0}١٠.٥٤ d) ^{0}١٤٥

١٢٧. ترتفع معدلات الإصابة بسرطان الكبد عند شرب الماء المحتوى على ....

a) الزرنيخ b) الزئبق c) الرصاص d) الكلور

١٢٨. جميع العناصر التالية من أشباه الفلزات ما عدا ....

a) التيلوريوم b) السيليكون c) البروم d) البورون

١٢٩. يعتبر عنصر .... من الهالوجينات

a) Mg b) He c) Cl d) Na

١٣٠. عدد عناصر الدورة الثالثة ى الجدول الدورى الحديث ....

a) ٢ b) ٦ c) ٨ d) ١٨

١٣١. تبداء كل دورة من دورات الجدول الدورى الحديث بعنصر ....

a) شبة فلزى b) لافلز c) فلز

١٣٢. يتكون الجدول الدورى الحديث من .... مجموعات رأسية

a) ١٦ b) ١٧ c) ١٨

١٣٣. العنصر الذى لا يتفاعل مع الماء ....

a) Cu b) Fe c) K d) Mg

١٣٤. أكتشف العالم .... مستويات الطاقة الرئيسية فى الذرة

a) بور b) مندليف c) موزلى d) رذرفورد

١٣٥. بلورات الثلج تكون .... الشكل

a) رباعية b) خماسية c) سداسية d) سباعية

١٣٦. عدد عناصر الجدول الدورى لمندليف .... عنصراً

a) ٧٦ b) ٦٧ c) ٩٢ d) ١١٨

١٣٧. عدد مستويات الطاقة فى أثقل الذرات المعروفة حتى الأن ....

a) ٨ b) ١٠ c) ٧ d) ٥

١٣٨. صحح العالم .... الأوزان الذرية المقدرة خطأ

a) موزلى b) مندليف c) رذرفورد d) بور

١٣٩. فى جدول موزلى كل عنصر يزيد على ما يسبقة فى الدورة الواحدة بمقدار .... واحد

a) بروتون b) وزن ذرى c) مستوى طاقة d) نيوترون

١٤٠. فى المركب XY إذا كان العنصر Y يقع فى المجموعة 5A فإن العنصر X يقع فى المجموعة ....

١ ١٣ ١٤

١٤١. يعتبر تفريغ مخلفات المصانع و الصرف الصحى فى البحر تلوث ....

إشعاعى بيولوجى حرارى كيميائى

أكمل العبارات الآتية بما يناسبها :

١٤٢. عدد العناصر المعروفة حتى الأن ١١٨ عنصراً متوفراً منها ٩٢ عنصراً فى القشرة الأرضية

١٤٣. رتب مندليف العناصر تصاعدياً حسب أوزانها الذرية بينما رتبها موزلى حسب أعداها الذرية

١٤٤. عدد العناصر فى جدول مندليف ٦٧ عنصراً

١٤٥. يرجع أكتشاف البروتونات إلى العالم رذرفورد و أكتشاف مستويات الطاقة الرئيسية إلى العالم بور

١٤٦. أكتشف العالم موزلى أن دورية العناصر ترتبط بأعدادها الذرية و ليس ب أوزانها الذرية

١٤٧. يتكون الجدول الدورى الحديث من ١٨ مجموعة رأسية و ٧ دورات أفقية

١٤٨. رتبت العناصر فى الجدول الدورى الحديث حسب أعدادها الذرية و طريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية

١٤٩. يتكون كل مستوى رئيسى من عدد محدد من مستويات الطاقة الفرعية يساوى رقمه

١٥٠. الرقم الحديث للمجموعة 7A هو ١٧ و المجموعة الصفرية ١٨

١٥١. الرقم الحديث للمجموعة 3B هو ٣ و المجموعة 3A هو ١٣

١٥٢. قسم مندليف عناصر كل مجموعة رئيسية فى جدوله إلى مجموعتين فرعتين A/B عدا المجموعتين الثامنة و الصفرية

١٥٣. تقع عناصر الفئة S يسار الجدول الدورى و الفئة P يمين الجدول و الفئة D وسط الجدول و الفئة F أسفل الجدول

١٥٤. تتكون عناصر الفئة F من سلسلتين أفقيتن هما اللانثانيدات و الأكتينيدات يوجدان أسفل الجدول الدورى

١٥٥. تتكون الفئة S من المجموعتين 1A و 2A بينما الفئة P تقع فى ٦ مجموعات تبداء ب 3A و تنتهى بالصفرية

١٥٦. يبدأ ظهور العناصر الأنتقالية من الدورة الرابعة و هى تتكون من ١٠ مجموعات و تتميز بالحروف B و تقع بين 3A/2A

١٥٧. فى الجدول الدورى يدل رقم المجموعة على عدد الإلكترونات فى مستوى الطاقة الأخير بينما يدل رقم الدورة على عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات

١٥٨. العناصر X_3 / Y_{11} / Z_{19} تتشابة فى رقم المجموعة بينما العناصر X_3 / W_4 / D_5 تتشابة فى رقم الدورة

١٥٩. عنصر يحتوى مستوى طاقة الرابع على إلكترونين فإنه يقع فى الدورة الرابعة و المجموعة 2A و عدده الذرى يساوى ١٢

١٦٠. عنصر يقع فى الدورة الثانية و المجموعة 2A يكون عدد الذرى ٤ و فئة S

١٦١. يحدد الحجم الذرى بمعلومية نصف قطر الذرة و يقدر بوحدة البيكومتر Pm

١٦٢. كلما ازداد عدد مستويات الطاقة فى ذرات عناصر المجموعة الواحدة من الدورة الى الدورة التى تليها كلما أزداد الحجم الذرى

١٦٣. كلما اتجهنا من أعلى الى أسفل فى المجموعة الواحدة يزداد عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات و بالتالى يزداد الحجم الذرى

١٦٤. بزيادة العدد الذرى فى المجموعة الواحدة يزداد الحجم الذرى تقل السالبية الكهربية

١٦٥. بزيادة العدد الذرى فى الدورة الواحدة يقل الحجم الذرى و تزداد السالبية الكهربية

١٦٦. أعلى العناصر سالبية كهربية يقع فى أعلى يمين الجدول الدورى بينما أكبر العناصر حجماً ذرياً يقع فى أسفل يسار الجدول

١٦٧. أعلى العناصر فى السالبية الكهربية هو عنصر الفلور بينما أعلاها فى الصفة الفلزية و الحجم الذرى هو عنصر السيزيوم

١٦٨. التركيب الإلكترونى للأيون الموجب للعنصر الفلزى يشبة التركيب الإلكترونى للغاز الخامل الذى يسبقة فى الجدول الدورى

١٦٩. تقسم العناصر إلى ٤ أنواع رئيسية هى الفلزات و اللافلزات و أشباة الفلزات و الغازات الخاملة

١٧٠. الأيون الموجب يحمل عدداً من الشحنات يساوى عدد الإلكترونات المفقودة

١٧١. الأيون السالب يحمل عدداً من الشحنات يساوى عدد الإلكترونات المكتسبة

١٧٢. تبداء كل دورة من دورات الجدول الدورى بعنصر فلزى قوى عد الدورة الأولى و تنتهى بعنصر خامل
١٧٣. تقع أقوى الفلزات فى المجموعة 1A بينما أقوى اللأفلزات فى المجموعة 7A
١٧٤. أقوى فلزات الجدول الدورى هو السيزيوم بينما أضعف لافلزات المجموعة ١٧ هو اليود
١٧٥. تتناسب السالبية الكهربية للعناصر تناسباً عكسياً مع الصفة الفلزية و تتناسب طردياً مع الصفة اللافلزية
١٧٦. تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين مكونة أكاسيد حامضية و تتفاعل الفلزات مع الأكسجين مكونة أكاسيد قاعدية
١٧٧. تسمى أكاسيد الفلزات بالأكاسيد القاعدية و محاليلها تُزرق صبغة عباد الشمس البنفسجية
١٧٨. يعتبر أكسيد الماغنسيوم MgO من الأكاسيد القاعدية و ثانى أكسيد الكربون CO_2 من الأكاسيد الحامضية
١٧٩. تذوب أكاسيد الفلزات فى الماء مكونة محاليل قلوية بينما تذوب أكاسيد اللافلزات فى الماء مكونة محاليل حامضية
١٨٠. الصوديوم و البوتاسيوم يتفاعلان مع الماء بشدة بينما النحاس و الفضة لا يتفاعلان مع الماء
١٨١. جزىء الماء و جزىء النشادر من المركبات القطبية
١٨٢. من فلزات الإقلاء التى تطفو فوق سطح الماء الليثيوم و الصوديوم بينما الروبيديوم و السيزيوم تغوص فى الماء
١٨٣. يطفو الصوديوم فوق سطح الماء بينما يغوص فى الكيروسين او زيت البرافين
١٨٤. تميل فلزت الإقلاء إلى فقد إلكترون غلاف تكافؤها الاخير مكونة أيونات موجبة الشحنة
١٨٥. أقل عناصر الأقلاء صفة فلزية الليثيوم بينما أكثرها صفة فلزية السيزيوم
١٨٦. فلزات الأقلاء نشطة كيميائياً لذا تحفظ تحت سطح الكيروسين او البرافين لمنع تفاعلها مع الهواء الرطب
١٨٧. تعرف عناصر المجموعة 1A بإسم فلزات الأقلاء
١٨٨. الصوديوم من فلزات الأقلاء يقع فى الدورة الثالثة من الجدول الدورى بينما الكالسيوم يقع فى الدورة الرابعة
١٨٩. كثافة الكالسيوم أكبر من كثافة البوتاسيوم و حجمه الذرى أصغر من الحجم الذرى للباريوم
١٩٠. كثافة الكالسيوم أكبر من كثافة السيزيوم و حجمه الذرى أقل من الحجم الذرى للماغنسيوم
١٩١. يرجع نشاط فلزت مجموعتى الفئة S إلى سهولة فقد إلكترونات التكافؤ و كبر أحجامها الذرية
١٩٢. تقع الهالوجينات فى يمين الجدول و هى إحدى مجموعات الفئة P
١٩٣. ينتمى عنصر الصوديوم إلى مجموعة الأقلاء بينما ينتمى عنصر الفلور إلى مجموعة الهالوجينات
١٩٤. يحتوى غلاف تكافؤ الهالوجينات على ٧ إلكترون بينما يحتوى غلاف تكافؤ فلزات الأقلاء على ١ إلكترون
١٩٥. الكلور و الفلور من الهالوجينات الغازية و اليود هالوجين صلب بينما البروم هو الهالوجين السائل الوحيد
١٩٦. اليود عنصر هالوجينى صلب يوجد فى الطبيعة بينما الإستالين عنصر هالوجينى يُحضر صناعياً
١٩٧. عناصر الهالوجينات أحادية التكافؤ و تتواجد فى صورة جزيئات ثنائية الذرة
١٩٨. تُسمى المجموعة 7A بمجموعة الهالوجينات و المجموعة 1A بمجموعة الأقلاء
١٩٩. يصدر عنصر الكوبلت ٦٠ أشعة جاما التى تُستخدم فى حفظ الأغذية
٢٠٠. يُستخدم الصوديوم السائل فى نقل الحرارة من قلب المفاعل النووى إلى خارجه بينما يُستخدم النيتروجين المسال فى حفظ قرنية العين لانخفاض درجة غليانة (-١٩٦^0 م)
٢٠١. يتكون جزىء الماء من أرتباط ذرة أكسجين مع ذرتين هيدروجين و يغلى عند ١٠٠^{0}م و يتجمد عند صفر^{0}م
٢٠٢. تصل كثافة الماء لاقصى قيمه لها عند درجة ٤^{0}م بينما تصل لأدنى قيمة لها عند صفر^{0}م
٢٠٣. عندما تقل درجة حرارة الماء عند ٤^0 م تقل كثافتها و يزداد حجمه

٢٠٤. الروابط بين الأكسجين و الهيدروجين فى جزىء الماء روابط تساهمية أحادية بينما جزيئات الماء و بعضها روابط هيدروجينية

٢٠٥. توجد بين جزيئات الماء روابط هيدروجينية مسئولة عن شذوذ خواصه بينما توجد بين ذراته روابط تساهمية أحادية

٢٠٦. الزاوية بين الرابطتين التساهميتين فى جزىء الماء ١٠٤.٥ ^{0}

٢٠٧. ينحل الماء المحمض كهربياً لعنصر الأكسجين و الهيدروجين بنسبة 1 : 2 على الترتيب

٢٠٨. من المواد التى تذوب فى الماء السكر و الملح بينما من المواد التى لا تذوب فى الماء زيت الطعام

٢٠٩. عند التحليل الكهربى للماء المحمض يتصاعد غاز الأكسجين عند المصعد بينما يتصاعد غاز الهيدروجين عند المهبط

٢١٠. من الخواص الفيزيائية للماء أنه مذيب قطبي او أرتفاع درجة غليانها و من خواصه الكيميائية متعادل التاثير على ورقتى عبد الشمس و ينحل كهربياً الى عناصره

٢١١. الماء النقى لا يؤثر على ورقتى عباد الشمس و هو من المواد ضعيفة التأين و حجمه يزداد عند تجمده

٢١٢. يُقسم التلوث المائى إلى اربعه أنواع هى بيولوجى و حرارى و كيميائى و إشعاعى

٢١٣. التناول المستمر للأسماك التى تحتوى أجسامها على تركيزات مرتفعة من عنصر الرصاص بسبب موت خلايا المخ

٢١٤. زيادة تركيز عنصر الزئبق فى مياة الشرب يؤدى إلى فقدان البصر بينما تسبب الأغذية المحتوية على الزرنيخ سرطان الكبد

٢١٥. يرجع التلوث الإشعاعى للمياه إلى تسرب المواد المشعة و القاء النفايات الذرية فيها

٢١٦. تخزين ماء الصنبور فى زجاجة بلاستيكية يؤدى للاصابة ب السرطان

٢١٧. من إجراءات حماية المياه من التلوث تطوير محطات تنقية المياه بينما من سلوكيات حمايتها تطهير خزانات مياة الشرب بشكل دورى

علل لما يأتى :

٢١٨. تعددت محولات العلماء لتصنيف العناصر ؟

لسهولة دراستها و إيجاد علاقة بين العناصر و خواصها الفيزيائية و الكيميائية

٢١٩. اضطر مندليف إلى وضع أكثر من عنصر فى خانة واحدة ؟

٢٢٠. أضطرار مندليف للإخلال بالترتيب التصاعدى للأوزان الذرية لبعض العناصر ؟

لوضعها فى المجموعات التى تتناسب مع خواصها

٢٢١. أضطر مندليف الى وضع نظائر العنصر فى خانات مختلفة ؟

لاختلاف أوزانها الذرية اضطر مندليف للتعامل مع نظائر العنصر الواحد على أنها عناصر مختلفة

٢٢٢. ترك مندليف خانات فارغة فى الجدول الدورى ؟

تنبأ مندليف باكتشاف عناصر جديدة وحدد قيم أوزانها الذرية فترك لها خانات فارغة فى جدولة

٢٢٣. قسم مندليف عناصر كل مجموعة رئيسية إلى مجموعتين فرعيتين A/B ؟

لوجود فروق بين خواص عناصر كل منها

٢٢٤. اعاد موزلى ترتيب العناصر حسب اعدادها الذرية ؟

لاكتشاف موزلى بعد دراستة لخواص الأشعة السينية أن دورية خواص العناصر ترتبط بأعدادها الذرية وليس بأوزانها الذرية

٢٢٥. يعد الجدول الدورى الحديث أفضل محاولات تصنيف العناصر حتى الأن ؟

لأنه تلافى اخطاء الجداول السابقة و اعاد ترتيب العناصر ترتيباً تصاعدياً حسب أعدادها الذرية و طريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات

٢٢٦. نستطيع تحديد العدد الذرى لعنصر بمعلومية وضعه فى الجدول الدورى الحديث ؟

لأن رقم الدورة يدل على عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات و رقم المجموعة يدل على عدد الإلكترونات فى مستوى الطاقة الأخير

٢٢٧. يقع عنصر الكالسيوم ${}_{20}Ca$ فى الدورة الرابعة و المجموعة الثانية ؟

لأن عدد مستويات الطاقة = ٤ مستويات و عدد الإلكترونات فى مستوى الطاقة الأخير = ٢ إلكترون (التوزيع الإلكترونى ٢/٨/٨/٢)

٢٢٨. يقع كل من ${}_{13}Al$ / ${}_{17}Cl$ فى نفس الدورة فى الجدول الدورى الحديث ؟

لأتفاقهما فى عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات

٢٢٩. تتشابة عناصر المجموعة الواحدة فى الخواص .؟

٢٣٠. يقع كل من ${}_{11}Na$ / ${}_{19}K$ فى نفس المجموعة فى الجدول الدورى الحديث ؟

لأتفاقهما فى عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير

٢٣١. لا يمكن أكتشاف عنصر جديد بين الكبريت ${}_{16}S$ و الكلور ${}_{17}Cl$ ؟

لأن العدد الذرى للعنصر مقدار صحيح ويزيد فى الدورة الواحدة من العنصر إلى العنصر الذى يلية بمقدار واحد صحيح

٢٣٢. الحجم الذرى لعناصر الدورة الواحدة يقل بزيادة العدد الذرى ؟

لزيادة قوة جذب النواة لإلكرونات مستوى الطاقة الخارجى

٢٣٣. الحجم الذرى لعناصر لمجموعة الواحدة يزداد بزيادة العدد الذرى ؟

لزيادة عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات

٢٣٤. الماء و النشادر من المركبات القطبية ؟

لأن الفرق فى السلبية الكهربية بين عنصر كل منهما كبيرة نسبياً

٢٣٥. قطبية الماء أقوى من قطبية النشادر ؟

لأن الفرق فى السالبية الكهربية بين عنصرى الأكسجين و الهيدروجين فى جزىء الماء أكبر مما بين عنصرى النيتروجين والهيدروجين فى جزىء النشادر

٢٣٦. ليس للغازات الخاملة قيم تعبر عن سالبيتها الكهربية ؟

لأنها لا ترتبط مع غيرها من العناصر فى الظروف العادية

٢٣٧. يصعب التعرف على أشبة الفلزات من تركيبها الألكترونى ؟

لأختلاف عدد الإلكترونات فى غلاف تكافؤها

٢٣٨. يعتبر السيزيوم أنشط الفلزات ؟ لأنة أكبر الفلزات من حيث الحجم الذرى و بالتالى يسهل فقد إلكترونات غلاف طاقتة الأخير أثناء التفاعلات

٢٣٩. يعتبر الفلور أنشط اللافلزات ؟ لأنه أعلى اللافلزات سالبية كهربية و أصغرها حجماً ذرياً

٢٤٠. لا تعتبر كل القواعد قلويات ؟

٢٤١. بالرغم من أن أكسيد الحديد من القواعد إلا انه لا يكون محلول قلوى ؟

لأن القلويات عبارة عن قواعد ذائبة فى الماء و ليست كل القواعد قابلة للذوبان فى الماء

٢٤٢. يعتبر ثانى أكسيد الكبريت أكسيد حامضى بينما أكسيد الماغنسيوم أكسيد قلوى ؟

لأن ثانى أكسيد الكبريت يذوب فى الماء مكوناً محلول حمضى بينما أكسيد الماغنسيوم يذوب فى الماء مكوناً محلول قلوى

٢٤٣. يعتبر أكسيد الألومنيوم من الأكاسيد المترددة ؟

لانها تتفاعل مع الأحماض كاكاسيد قاعدية وتتفاعل مع القواعد كاكاسيد حاضية وتعطى فى الحالتين ملح وماء

٢٤٤. يستدل على نشاط كل من الكالسيوم و الخارصين من تفاعلهما مع الماء ؟

لأن الكالسيوم يمكنه أن يتفاعل مع الماء البارد بينما الخارصين لا يتفاعل إلا مع بخار الماء الساخن

٢٤٥. تُسمى عناصر المجموعة 1A بالأقلاء ؟ لأنها تتفاعل مع الماء مكونة محاليل قلوية

٢٤٦. لا تطفأ حرائق الصوديوم بالماء ؟

لأنه يتفاعل مع الماء بشدة ويتصاعد غاز الهيدروجين الذى يشتعل بفرقعة بفعل حرارة التفاعل

$2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2 \uparrow$

٢٤٧. تفاعل البوتاسيوم أكثر شدة من تفاعل الصوديوم مع الماء ؟

لأن البوتاسيوم أكثر نشاطاً كيميائياً من الصوديوم حيث أن الحجم الذرى للبوتاسيوم أكبر من الحجم الذرى للصوديوم

٢٤٨. يعتبر الهيدروجين من اللافلزات رغم وجوده على قمة المجموعة الأولى ؟

يعتبر الهيدروجين من اللافلزات رقم وجودة فى المجموعة 1A و ذلك لصغر حجم ذرته الملحوظ و لكونه عنصر غازى

٢٤٩. تسمى عناصر المجموعة 7A بالهالوجينات ؟

لأن عناصرها تتفاعل مع الفلزات مكونة أملاح لذا تسمى بالهالوجينات (مكونات الأملاح)

$2K + Br_2 \rightarrow 2KBr$ OR $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$

٢٥٠. بالرغم من أن الفلور أنشط الهالوجينات الا انه لا يحل محل باقى الهالوجينات فى محاليل أملاحها ؟ لأنه يتفاعل مع الماء المذاب فيه الملح

٢٥١. جزيئات عناصر الهالوجينات ثنائية الذرة ؟ او لا توجد الهالوجينات منفردة فى الطبيعة ؟ لأنها عناصر نشطة كيميائياً

٢٥٢. لا يحل البروم محل الكلور فى محاليل أملاحه ؟ لأنه يلية فى مجموعة الهالوجينات

٢٥٣. يحل الكلور محل اليود فى محاليل أملاحه ؟ لأنه يسبقة فى مجموعة الهالوجينات

٢٥٤. يُستخدم الصوديوم السائل فى نقل الحرارة من قلب المفاعل النووى إلى خارجة ؟ لأن الصوديوم السائل موصل جيد للحرارة

٢٥٥. تُستخدم شرائح السيليكون فى صناعة أجهز الكمبيوتر ؟ لأنة من أشباة الموصلات التى يتوقف توصيلها للكهرباء على درجة الحرارة

٢٥٦. يُستخدم النيتروجين المسال فى حفظ قرنية العين ؟ لأنخفاض درجة غليانة (-١٩٦^{0}م)

٢٥٧. يُستخدم الكوبلت ٦٠ المُشع فى حفظ الأغذية ؟ لأن أشعة جاما التى تصدر عنه تمنع تكاثر خلال الجراثيم بالغذاء دون أن توثر على الإنسان عند تناول هذه الأغذية

٢٥٨. يُحفظ الصوديوم و البوتاسيوم تحت سطح الكيروسين ؟ لأن كثافتهما أقل من كثافة الماء

٢٥٩. لا يُحفظ الليثيوم تحت سطح الكيروسين و يُحفظ تحت شمع البرافين ؟

لأنه يطفو فوق سطح الماء و يشتعل فى الحال مسبباً اشتعال الكيروسين أيضاً لذا يحفظ تفى زيت البرافين لأنه يغوص فيه

٢٦٠. توجد رابطة هيدروجينية بين جزيئات الماء ؟ لأن السالبية الكهربية للأكسجين أكبر من السالبية الكهربية للهيدروجين

٢٦١. شذوذ خواص الماء ؟ ارتفاع درجتى غليانه و تجمده ؟ لوجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئاتة

٢٦٢. انخفاض كثافته عند التجمد ؟ لأنها تكّون بللورات سداسية الشكل كبيرة الحجم بينها الكثير من الفراغات فيزداد حجمه و تقل كثافتة

٢٦٣. تقل كثافة الماء بانخفاض درجة حرارته عن ٤^{0}م ؟

لأنها تكّون بللورات سداسية الشكل كبيرة الحجم بينها الكثير من الفراغات فيزداد حجمه و تقل كثافتة

٢٦٤. يذوب ملح الطعام فى الماء ؟ لأن الماء مذيب قطبى جيد لمعظم المركبات الأيونية مثل ملح الطعام

٢٦٥. يذوب السكر فى الماء على الرغم من أنه مركب تساهمى ؟ لأن جزيئات السكر تكّون روابط هيدروجينية مع جزيئات الماء

٢٦٦. عدم تخزين ماء الصنبور فى زجاجات بلاستيكية ؟ لأنها تتفاعل مع غاز الكلور المستخدم فى تطهير المياه فتزيد من معدلات الإصابة بالسرطان

ما النتائج المترتبة على كل من :

٢٦٧. تنبؤ مندليف بإمكانية أكتشاف عناصر جديدة ← ترك خانات فارغة لها فى جدولة الدورى

٢٦٨. دراسة موزلى لخواص الأشعة السينية ← أكتشف أن دورية العناصر ترتبط بالعدد الذرى و ليس بالوزن الذرى

٢٦٩. زيادة العدد الذرى فى الدورة الثالثة بالنسبة للحجم الذرى ← يقل الحجم الذرى

٢٧٠. زيادة العدد الذرى فى المجموعة الثالثة بالنسبة للحجم الذرى ← يزيد الحجم الذرى

٢٧١. فقد ذرة عنصر فلزى إلكترونين ← تتحول إلى أيون موجب يحمل شحنتين موجبتين

٢٧٢. أكتساب ذرة عنصر لافلز ثلاث إلكترونات ← تتحول إلى أيون سالب يحمل ٣ شحنات سالبة

٢٧٣. زيادة الحجم الذرى فى احدى مجموعتى الفئة s بالنسبة للخاصية الفلزية ← تزداد الصفة الفلزية

٢٧٤. نقص الحجم الذرى فى الدورة الثانية بالنسبة للخاصية اللافلزية ← تزداد الصفة اللافلزية

٢٧٥. وضع شريط من الماغنيسوم فى محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف ← يتكون ملح كلوريد الماغنسيوم و يتصاعد غاز الهيدروجين على هيئة فقاعات $Mg + 2HCl \xrightarrow{Dil} MgCl_2 + H_2 \uparrow$

٢٧٦. إشعال شريط من الماغنسيوم فى جو من الأكسجين ← يتكون أكسيد الماغنسيوم $2Mg + O_2 \xrightarrow{\triangle} 2MgO$

٢٧٧. وضع مسحوق أكسيد الماغنسيوم فى الماء ← يذوب مكوناً محلول هيدروكسيد الماغنسيوم الذى يزرق صبغة عباد الشمس
$MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$

٢٧٨. تقليب مسحوق من أكسيد الحديد او أكسيد النحاس فى الماء ← لا يذوب فى الماء

٢٧٩. احتراق قطعة فحم فى جو من الأكسجين ← يتكون غاز ثانى أكسيد الكربون

٢٨٠. إمرار غاز ثانى أكسيد الكربون فى الماء ← يذوب مكوناً حمض الكربونيك و الذى يحمر صبغة عباد الشمس $CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$

٢٨١. ارتباط جزيئات الماء ببعضها بروابط هيدروجينية ← شذوذ خواص الماء

٢٨٢. وضع زجاجة مياه مغلقة و ممتلئة لحافتها فى الفريزر لفترة ← تنفجر لزيادة حجم الماء عند تجمده

٢٨٣. أنخفاض كثافة الماء عند التجمد ← تتجمع جزيئات الماء بواسطة الروابط الهيدروجينية مكونة بللورات سداسية الشكل كبيرة الحجم بينها الكثير من الفراغات

٢٨٤. إمرار تيار كهربى على ماء محمض داخل جهاز فولتامتر هوفمان ← ينحل الماء كهربياً إلى عنصرية

٢٨٥. إختلاط فضلات الإنسان و الحيوان بالماء ← تلوث بيولوجى و الأصابة بالكثير من الأمراض

٢٨٦. تصريف مخلفات المصانع فى مياه نهر النيل ← تلوث كيميائى و الاصابة بكثير من الأمراض

٢٨٧. زيادة تركيز عنصر الرصاص فى الأسماك التى يتناولها الإنسان ← أرتفاع معدل الأصابة بموت خلايا المخ

٢٨٨. وجود الزئبق بتركيزات مرتفعة فى مياه الشرب ← أرتفاع معدل الأصابة بفقدان البصر

٢٨٩. ارتفاع نسبة الزرنيخ فى الأغذية ← أرتفاع الأصابة بسرطان الكبد

٢٩٠. استخدام مياه الأنهار و البحار كمصدر متجدد لعملية تبريد المفاعلات النووية ← تلوث حرارى يتسبب فى هلاك الكائنات البحرية نتيجة أنفصال الأكيجين الذائب فيه

٢٩١. تخزين المياه فى زجاجات مياه غازية بلاستيكية ← أرتفاع معدل الإصابة بالسرطان نتيجة تفاعل البلاستيك مع غاز الكلور المستخدم فى تطهير الماء

ضع علامة صح او علامة غلط مع التصويب :

٢٩٢. رتب موزلى العناصر تصاعدياً حسب ~~نشاطها الكيميائى~~ أعدادها الذرية (غلط)

٢٩٣. اكتشف رذرفورد ان نواة الذرة تحتوى على البروتونات ~~السالبة~~ الشحنة الموجبة (غلط)

٢٩٤. عدد البروتونات الموجبة داخل نواة الذرة يسمى العدد ~~الكتلى~~ الذرى (غلط)

٢٩٥. العالم بور اكتشف مستويات الطاقة الفرعية (صح)

٢٩٦. نظائر العنصر الواحد تتفق فى أوزانها الذرية تختلف (غلط)

٢٩٧. العنصر الذى عدده الذرى ١٨ يقع فى ~~الدورة الثانية و المجموعة ١٦~~ الدورة الثالثة و المجموعة الصفرية (غلط)

٢٩٨. رقم ~~مجموعة العنصر~~ يدل على عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات فى ذرته دورة العنصر (غلط)

٢٩٩. عنصر يقع فى الدورة الثالثة و المجموعة 6A يكون عدده الذرى ~~٢٥~~ ١٦ (غلط)

٣٠٠. تشغل عناصر الفئة d وسط الجدول (صح)

٣٠١. تتكون الفئة p من خمس مجموعات ٦ مجموعات (غلط)

٣٠٢. عنصر $_{17}Cl$ يقع فى ~~الدورة الرابعة و المجموعة الثانية~~ الدورة الثالثة و المجموعة 7A (غلط)

٣٠٣. وضع موزلى اللانثانيدات و الأكتينيدات فى ~~يسار~~ الجدول الدورى أسفل (غلط)

٣٠٤. تعرف أكاسيد اللافلزات بالأكاسيد الحامضية و محاليها ~~تُزرق~~ ورقة عباد الشمس تحمر (غلط)

٣٠٥. الماء و النشادر من المركبات القطبية (صح)

٣٠٦. اكتشف العالم ~~رذرفورد~~ مستويات الطاقة الرئيسية فى الذرة بور (غلط)

٣٠٧. عناصر المجموعة الواحدة متشابهة الخواص (صح)

٣٠٨. كثافة السيزيوم أكبر من كثافة الصوديوم (صح)

٣٠٩. أقل عناصر مجموعة الأقلاء نشاطاً هو السيزيوم أعلى (غلط)

٣١٠. الأقلاء جيدة التوصيل للحرارة و ~~رديئة~~ التوصيل للكهرباء جيدة (غلط)

٣١١. تتفاعل الهالوجينات مع الفلزات مكونة ~~قلويات~~ أملاح (غلط)

٣١٢. الهالوجينات تقع فى يمين الجدول الدورى الحديث و هى تنتمى لعناصر الفئة ~~d~~ P (غلط)

٣١٣. تُستخدم شرائح ~~الألومنيوم~~ فى صناعة أجهزة الكمبيوتر السيليكون (غلط)

٣١٤. اليود يمكن أن يحل محل البروم فى محلول بروميد الصوديوم البروم يحل محل اليود (غلط)

٣١٥. تحمل أيونات فلزات المجموعة 1A ~~شحنتين~~ موجبتين شحنه واحدة موجبه (غلط)

٣١٦. ~~يزداد~~ الحجم الذرى لعناصر الدورة الواحدة بزيادة أعدادها الذرية يقل (غلط)

٣١٧. يزداد النشاط الكيميائى لفلزات المجموعة 1A بزيادة أحجامها الذرية (صح)

٣١٨. تذوب بعض القلويات فى الماء مكونة قواعد (صح)

٣١٩. أخل منديليف بالترتيب التصاعدى للأوزان الذرية لبعض العناصر (صح)

٣٢٠. الخارصين أكثر نشاطاً من الفضة و أقل من الكالسيوم (صح)

٣٢١. يحل البروم محل اليود فى محلول يوديد البوتاسيوم (صح)

٣٢٢. خواص العناصر تتكرر بشكل دورى مع بداية كل ~~مجموعة~~ جديدة دورة جديدة (غلط)

٣٢٣. قسم ~~موزلى~~ عناصر كل مجموعة رئيسية إلى مجموعتين فرعتين (B) – (A) العالم مندليف (غلط)

٣٢٤. رُتبت العناصر فى الجدول الدورى الحديث من اليسار الى اليمين حسب الزيادة فى ~~أوزانها الذرية~~ أعدادها الذرية (غلط)

٣٢٥. عدد العناصر فى الجدول الدورى لمندليف ~~١١٦ عنصراً~~ ٦٧ عنصراً (غلط)

٣٢٦. تبدأ كل مجموعة فى الجدول الدورى الحديث بملْ مستوى طاقة جديدة بالإلكترونات (صح)

٣٢٧. يتكون الجدول الدورى الحديث من ~~٩ دورات أفقية و ١٣ مجموعة رأسية~~ ٧ دورات افقية / ١٨ مجموعة رأسية (غلط)

٣٢٨. يمكن تحديد موضع العنصر بالجدول الدورى بمعلومية ~~عدده الكتلى~~ عدده الذرى (غلط)

٣٢٩. عدد الإلكترونات فى مستوى الطاقة الأول لذرة الهيدروجين يدل على رقم مجموعتة (صح)

٣٣٠. العناصر $_{4}X$ / $_{12}Y$ / $_{20}Z$ تقع فى ~~دورة واحدة وثلاث مجموعات متتالية~~ مجموعة واحدة و ثلاث دورات متتالية (غلط)

٣٣١. عناصر ~~الدورة~~ الواحدة متشابهة فى الخواص الكيميائية المجموعة (غلط)

٣٣٢. عنصر X يحتوى مستوى الطاقة الأخير (N) فى ذرته على إلكترون واحد يكون عدده الذرى ~~٢٠~~ ١٩ (غلط)

٣٣٣. العنصر $_{3}Li$ يقع فى الدورة الثانية والمجموعة ~~3A~~ من الجدول الدورى الحديث 1A (غلط)

٣٣٤. البيكومتر يعادل جزء من مليون جزء من السنتيمتر ١X١٠^-١٢^ من المتر (غلط)

٣٣٥. توصف الرابطة بأنها تساهمية قطبية عندما يكون الفرق فى السالبية الكهربية بين العنصرين المرتبطين ~~يساوى صفر~~ كبير نسبياً (غلط)

٣٣٦. عدد مستويات الطاقة فى الأيون السالب ~~أكبر~~ منها فى ذرته مساوى (غلط)

٣٣٧. العنصر الذى يقع فى الدورة الثانية والمجموعة ١٦ عنصر ~~فلزى عدده الذرى ١٨~~ لافلزى / ٨ (غلط)

٣٣٨. تقع أشباه الفلزات ضمن عناصر الفئة p (صح)

٣٣٩. المحلول الناتج عن ذوبان أكسيد الماغنسيوم فى الماء يحمر ورقة عباد الشمس الزرقاء يزرق (غلط)

٣٤٠. الكبريت من الفلزات التى تتفاعل مع حمض الكبريتيك المخفف لافلز / لا تتفاعل مع الاحماض (غلط)

٣٤١. عنصر الحديد يسبق عنصر الصوديوم فى متسلسلة النشاط الكيميائى الحديد يلى الصوديوم (غلط)

٣٤٢. الخارصين أكثر نشاطاً من الفضة وأقل نشاطاً من الكالسيوم (صح)

٣٤٣. يذوب غاز ثانى أكسيد الكربون فى الماء مكوناً حمض الكبريتيك حمض الكربونيك (غلط)

٣٤٤. أكاسيد اللافلزات تُسمى بالأكاسيد الحامضية ومحاليلها ~~تُزرق~~ صبغة عباد الشمس البنفسجية تحمر (غلط)

٣٤٥. يُذيب الماء كل من السكر و ~~الشمع~~ الملح (غلط)

٣٤٦. الماء مذيب قطبى جيد لمعظم المركبات التساهمية الأيونية (غلط)

٣٤٧. يغلى الماء النقى عند ١٠٠ ^{0}م و يتجمد عند ~~٤ ^{0}م~~ صفر ^{0}م (غلط)

٣٤٨. كثافة الماء عند صفر ^{0} م أقل منها عند ٤ ^{0} م (صح)

٣٤٩. يطفو الثلج فوق الماء لان كثافته أقل من كثافة الماء (صح)

٣٥٠. لا يؤثر الماء النقى على ورقتى عباد الشمس الحمراء والزرقاء (صح)

٣٥١. عند التحليل الكهربى للماء المحمض يكون حجم الغاز المتصاعد فوق القطب السالب ~~نصف~~ حجم الغاز المتصاعد فوق القطب الموجب ضعف (غلط)

٣٥٢. الماء النقى موصل ~~جيد~~ للتيار الكهربى ردىء (غلط)

٣٥٣. حرق الفحم والبترول تُكون الضباب الدخانى ومن الملوثات ~~الطبيعية~~ للبيئة الصناعية (غلط)

٣٥٤. ينشأ التلوث ~~البيولوجى~~ من تصريف مخلفات المصانع فى الترع والأنهار الكيميائى (غلط)

٣٥٥. عنصر يقع فى الدورة الأولى والمجموعة الصفرية يكون عدده الذرى يساوى ~~واحد~~ ٢ (غلط)

حدد مواضع كل من العناصر الآتية فى الجدول الدورى الحديث ...

العنصر	توزيع الالكترونات فى مستويات الطاقة				رقم الدورة	رقم المجموعة
	K	L	M	N		
٣٥٦. 7N ؟	2	5	0	0	2	5A/15
٣٥٧. 9F ؟	2	7	0	0	2	7A/17
٣٥٨. 2He؟	2	0	0	0	1	0/18
٣٥٩. 14Si؟	2	8	4	0	3	4A/14
٣٦٠. 16S؟	2	8	6	0	3	6A/16
٣٦١. 19K؟	2	8	8	1	4	1A/1
٣٦٢. 15P؟	2	8	5	1	3	5A/15
٣٦٣. 12Mg؟	2	8	2	0	3	2A/2

ما العدد الذرى لكل من العناصر الآتية ...

العنصر	توزيع الالكترونات فى مستويات الطاقة				رقم الدورة	رقم المجموعة	العدد الذرى
	K	L	M	N			
٣٦٤. عنصر (س) يقع فى الدورة الثانية والمجموعة ١٤ ؟	2	4	0	0	2	14	6
٣٦٥. عنصر (ص) يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة 0 ؟	2	8	8	0	3	0/18	18
٣٦٦. عنصر (هـ) يقع فى الدورة الأولى والمجموعة 18 ؟	2	0	0	0	1	0/18	2
٣٦٧. عنصر (ن) يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة 5A ؟	2	8	5	0	3	5A/15	15
٣٦٨. عنصر (و) يقع فى نهاية الدورة الثانية ؟	2	8	0	0	2	0/18	10
٣٦٩. عنصر (ع) يقع فى بداية الدورة الرابعة ؟	2	8	8	1	4	1A/1	19
٣٧٠. عنصرى فلزى (ل) أحادى التكافؤ يقع فى الدورة الرابعة ؟	2	8	8	1	4	1A/1	19
٣٧١. عنصر لافلزى ثلاثى التكافؤ يقع ويقع فى الدورة الثالثة ؟	2	8	5	0	3	5A/15	15
٣٧٢. عنصر يقع فى الدورة الثالثة فى أول مجموعات الفئة p ؟	2	8	3	0	3	3A/13	13
٣٧٣. عنصر يقع قى الدورة الرابعة فى أخر مجموعات الفئة s؟	2	8	8	2	4	2A/2	20

ما المقصود بكل من :

٣٧٤. البيكومتر	وحدة قياس نصف القطر الذرى التى تعادل جزء من مليون مليون جزء من المتر
٣٧٥. العدد الذرى	عدد البروتونات الموجبة الموجودة داخل نواة ذرة العنصر

٣٧٦. السالبية الكهربية	مقدرة الذرة فى الجزىء على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية نحوها
٣٧٧. المركب القطبى	مركب تساهمى الفرق فى السالبية الكهربية بين عنصرية كبيرا نسبياً
٣٧٨. الأيون الموجب	ذرة عنصر فلزى فقدت إلكترون او أكثر أثناء التفاعل الكيميائى
٣٧٩. الأيون السالب	ذرة عنصر لافلزى أكتسبت إلكترون أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائى
٣٨٠. أشباة الفلزات	عناصر تجمع خواصها بين خواص الفلزات و اللافلزات
٣٨١. متسلسلة النشاط الكيميائى	ترتيب العناصر ترتيباً تنازلياً حسب درجة نشاطها الكيميائى
٣٨٢. الجدول الدورى لمندليف	أول جدول دورى حقيقى لتصنيف العناصر
٣٨٣. الجدول الدورى لموزلى	جدول رُتبت فيه العناصر ترتيباً تصاعدياً حسب أعدادها الذرية
٣٨٤. الجدول الدورى الحديث	جدول رُتبت فيه العناصر ترتيباً تصاعدياً حسب أعدادها الذرية و طريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالإلكترونات
٣٨٥. المجموعة الواحدة	الأعمدة الرأسية بالجدول الدورى الحديث
٣٨٦. الدورة الواحدة	الصفوف الأفقية بالجدول الدورى الحديث
٣٨٧. رقم الدورة	هو عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات
٣٨٨. رقم المجموعة	هو عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير
٣٨٩. العناصر الأنتقالية	عناصر الفئة d التى تقع فى منتصف الجدول الدورى الحديث و يبدأ ظهورها من الدورة الرابعه و تتميز بالرمز B ما عدا المجموعة الثامنة التى تتكون من ٣ أعمدة رأسية
٣٩٠. الأقلاء	فلزات أحادية التكافؤ تقع فى أقصى يسار الجدول الدورى الحديث
٣٩١. الهالوجينات	لافلزات تقع فى المجموعة ال ١٧ من الجدول الدورى الحديث
٣٩٢. الرابطة الهيدروجينية	نوع من التجاذب الإلكتروستاتيكى الضعيف ينشأ بين جزيئات بعض المركبات القطبية
٣٩٣. تلوث الماء	إضافة أى مادة إلى المياه بشكل يُحدث تغيراً تدريجياً مستمراً فى خواصها بصورة تؤثر على صحة و حياة الكائنات الحية
٣٩٤. التلوث البيولوجى	تلوث ينشأ عن أختلاط فضلات الإنسان و الحيوان بالماء
٣٩٥. التلوث الكيميائى	تلوث ينشأ عن تصريف مخلفات المصانع و مياه الصرف الصحى فى البحار و الأنهار و الترع
٣٩٦. التلوث الحرارى	تلوث ينشأ عن ارتفاع درجة حرارة المناطق البحرية التى تُستخدم مياهها فى تبريد المفاعلات النووية
٣٩٧. التلوث الأشعاعى	تلوث ينشأ عن تسرب المواد المشعة من المفاعلات النووية و إلقاء النفايات الذرية فى المحيطات و الأنهار
٣٩٨. الأكاسيد الحامضية	أكاسيد اللافلزات التى تذوب فى الماء مكونة أحماض
٣٩٩. الأكاسيد القاعدية	أكاسيد الفلزات التى يذوب بعضها فى الماء مكونة قلويات
٤٠٠. الأكاسيد المترددة	هى الاكاسيد التى تتفاعل مع الأحماض كاكاسيد قاعدية وتتفاعل مع القواعد كاكاسيد حامضية وتعطى فى الحالتين ملح وماء



مدرسة سعد زغلول الأعدادية بنين ببورسعيد
دمتم ذخراً للوطن قلوبنا معكم الله يرعاكم
خالد حسونة ٢٠٢١/١٢/١

أختر الإجابة الصحيحة مما بين الإجابات المعطاة :

١. الضغط الجوى المعتاد يعادل .... مللى بار.

a) ١٠١٣.٢٥ b) ٧٦ c) ١.٠١٣ d) ٧٦٠

٢. الضغط الجوى على قمة الجبل .... الضغط الجوى عند سطح البحر.

a) أكبر من b) أقل من c) يساوى d) نصف قيمة

٣. يستخدم جهاز .... فى قياس الضغط الجوى

a) الألتيمتر b) الأنيرويد c) البارومتر d) أ ، ب معا

٤. يستخدم جهاز .... فى قياس الارتفاع عن سطح الأرض

a) الألتيمتر b) الأنيرويد c) البارومتر d) أ ، ب معا

٥. يعتبر .... أول طبقات الغلاف الجوى

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

٦. تمتد طبقة .... من سطح البحر وحتى التروبوبوز.

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

٧. تمتد طبقة .... من التروبوبوز وحتى الستراتوبوز

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

٨. تقل درجة الحرارة بمقدار .... على ارتفاع 2 كيلو متر فوق سطح الأرض

a) ٦.٥ ^{0}م b) ١٣ ^{0}م c) ٥.٦ ^{0}م d) ٩.٧٥ ^{0}م

٩. يعتبر .... ثانى طبقات الغلاف الجوى

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

١٠. يتحرك الهواء فى طبقة الستراتوسفير ....

a) أفقيا b) رأسيا c) دوامياً d) لا توجد أجابة صحيحة

١١. تحلق الطائرات فى طبقة ....

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

١٢. تقع طبقة الأوزون فى ....

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

١٣. أبرد طبقات الغلاف الجوى هى ....

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

١٤. تتكون الشهب فى ....

a) الأيونوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الأكسوسفير

١٥. أسخن طبقات الغلاف الجوى هى ....

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

١٦. يحاط الأيونوسفير بحزامين ....

a) مغناطيسيين b) كهربيين c) أيونيين d) حراريين

١٧. تنعكس الإشعاعات الكونية المشحونة فى طبقة ....

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

١٨. يتكون جزيء الأوزون من ....

a) أربع ذرات هيدروجين b) ذرتين هيدروجين c) ثلاث ذرات أكسجين d) ذرة أكسجين

١٩. تقدر درجة الأوزون بوحدة ....

a) الكيلومتر b) الدوبسون c) النانومتر d) ملم٣

٢٠. تمتص طبقة الأوزون ....

a) الأشعة تحت الحمراء b) الأشعة فوق البنفسجية c) أشعة اكس d) الأشعة الضوئية

٢١. طبقة الأوزون تسمح بنفاذ الأشعة فوق البنفسجية ....

a) البعيدة b) المتوسطة c) (ا) و (ب) معاً d) القريبة

٢٢. يظهر ثقب الأوزون أعلى ....

a) القطب الشمالى b) خط الاستواء c) الشرق الاوسط d) القطب الجنوبى

٢٣. يزداد ثقب الأوزون فى .... من كل عام

a) أكتوبر b) سبتمبر c) ديسمبر d) يناير

٢٤. يستخدم .... فى أطفاء الحرائق

a) غاز بروميد الميثيل b) الهالونات c) أكاسيد النيتروجين d) الأشعة فوق البنفسجية

٢٥. يستخدم .... كمبرد فى أجهزة التبريد

a) غاز بروميد الميثيل b) الهالونات c) أكاسيد النيتروجين d) الفريون

٢٦. يستخدم .... كمبيد حشرى لحماية مخزون المحاصيل الزراعية

a) غاز بروميد الميثيل b) الهالونات c) أكاسيد النيتروجين d) الفريون

٢٧. ينتج .... من أحتراق وقود الطائرات الأسرع فى الصوت (الكونكورد)

a) غاز بروميد الميثيل b) الهالونات c) أكاسيد النيتروجين d) الفريون

٢٨. كل مما يأتى من الغازات الدفيئة ما عدا ....

a) O_2 b) CH_4 c) CO_2 d) N_2O

٢٩. ارتفعت نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون فى الغلاف الجوى فى عام ٢٠٠٥ م إلى ....

a) 0.031٪ b) 0.032٪ c) 0.037٪ d) 0.038٪

٣٠. زيادة نسبة ثانى أكسيد الكربون يرجع إلى ....

a) قطع الأشجار b) أحتراق الغابات c) أحتراق الوقود الحفرى d) جميع ما سبق

٣١. من الأثار السلبية للاحترار العالمى ....

a) زوبان الجليد عند القطبين b) التغيرات المناخية الحادة c) (ا) و (ب) معاً d) نقص كمية الأوزون فى الغلاف الجوى

٣٢. يحدث الاحترار العالمى نتيجة ....

a) نقص كمية CO_2 فى الغلاف الجوى b) نقص كمية النباتات فى الأرض c) زيادة كمية CO_2 فى الغلاف الجوى d) (ب) و (ج) معاً

٣٣. تعتبر .... لها تاثير حرارى

a) الأشعة تحت الحمراء b) الأشعة فوق البنفسجية c) أشعة الضوء المرئى d) كل ما سبق

٣٤. تقل درجة الحرارة فى التروبوسفير بالارتفاع لأعلى بمعدل .... $م^0$ لكل ١كم

a) ٦٥ b) ٥.٦ c) ٦.٥ d) ٠.٦٥

٣٥. كل مما يأتى من الغازات الدفيئة عدا ....

a) الميثان b) ثانى أكسيد الكربون c) الأكسجين d) بخار الماء

٣٦. يستخدم .... كمادة مبردة فى أجهزة التبريد

a) بروميد الميثيل b) الهالونات c) الفريون d) أكسيد النيتروجين

٣٧. أى مما يلى ليس من مسببات تآكل طبقة الأوزون ....

a) الهالونات b) الفريونات c) أكاسيد النيروجين d) ثأنى أكسيد الكربون

٣٨. تحتوى طبقة .... على كميات محدودة من غازى الهليوم و الهيدروجين

a) الستراتوسفير b) الميزوسفير c) الأيونوسفير d) الإكسوسفير

٣٩. يقاس الطول الموجى للأشعة فوق البنفسجية بوحدة ....

a) البار b) البيكومتر c) النانومتر d) الدوبسون

٤٠. يوجد .... ٪ من كتلة الهواء الجوى حتى أرتفاع ١٦كم فوق سطح البحر

a) ٥٠ b) ٤٠ c) ٩٠ d) ٧٥

٤١. تحدث الظواهر الجوية فى طبقة ....

a) التروبوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

٤٢. تقدر درجة الأوزون بوحدة ....

a) الدوبسون b) النانومتر c) البار d) مم^3

٤٣. تتكون الشهب فى طبقة ....

a) الميزوسفير b) الستراتوسفير c) الأيونوسفير d) الإكسوسفير

٤٤. يفضل الطيارون التحليق فى الجزء السفلى من طبقة ....

a) التربوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

٤٥. إذا كانت درجة الأوزون الطبيعة ٣٠٠ وحدة دوبسون فإن سمكها فى (م.ض.د) يساوى .... مللميتر

a) ١ b) ٣٠ c) ٣ d) ٠.١

٤٦. يستخدم جهاز .... لتعين تحليق الطائرات عن مستوى سطح البحر

a) البارومتر b) الألتيمتر c) الأنيرويد d) الأميتر

٤٧. .... أعلى طبقات الغلاف الجوى حرارة

a) الإكسوسفير b) الميزوسفير c) الثرموسفير d) التربوسفير

٤٨. أقرب طبقات الغلاف الجوى لسطح الأرض ....

a) الستراتوسفير b) التربوسفير c) الإكسوسفير d) الميزوسفير

٤٩. الأشعة فوق البنفسجية .... تمتصها طبقة الأوزون بنسبة ١٠٠٪

a) القريبة b) البعيدة c) المتوسطة d) لا توجد إجابة صحيحة

٥٠. سمك طبقة الأوزون يعادل .... فى (م.ض.د)

a) ٣٠كم b) ٥م c) ٣ملم d) ٣٠٠ملم

٥١. .... طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو

a) التربوسفير b) الإكسوسفير c) الأيونوسفير

٥٢. المللى بار يعادل .... بار

a) ١٠٠٠ b) ٠.٠١ c) ٠.٠٠١ d) ١٠١٣.٢٥

٥٣. تحتوى الثلاث طبقات العليا من الغلاف الجوى على .... من بخار الماء

a) ١٪ b) ٢٥٪ c) ٧٥٪ d) ٩٩٪

٥٤. الأشعة فوق البنفسجية التى طولها الموجى ٣٠٠ نانومتر من الأشعة فوق البنفسجية ....

a) القريبة b) البعيدة c) المتوسطة d) القريبة و المتوسطة معاً

٥٥. الطبقة التى يتكون فيها الأوزون ....

a) الأيونوسفير b) الستراتوسفير c) الميزوسفير d) الثرموسفير

أكمل العبارات الآتية بما يناسبها :

٥٦. يتواجد ٥٠ ٪ من كتلة الهواء الجوى ما بين سطح البحر و حتى أرتفاع ٣كم بينما يتواجد ٩٠ ٪ من كتلتة حتى أرتفاع ١٦كم

٥٧. يقدر الضغط الجوى بوحدة البار و هى تعادل ١٠٠٠ مللى بار بينما الضغط الجوى المعتاد يعادل ١٠١٣.٢٥ مللى بار

٥٨. تقل كثافة الهواء كلما أرتفعنا لأعلى لذا فأن كثافة الهواء عند سفح الجبل أكبر من كثافتة عند قمة الجبل

٥٩. يقاس الضغط الجوى بواسطة البارومترات و من أمثلتها الأنيرويد و الألتيمتر

٦٠. فى خرائط الضغط الجوى تتصل نقاط الضغط المتساوى بخطوط منحنية تُسمى الأيزوبار

٦١. يستخدم جهاز الألتيمتر فى قياس التحليق و جهاز الأنيرويد فى معرفة الطقس المحتمل بمعلومية الضغط الجوى

٦٢. طبقة التروبوسفير هى الطبقة الأولى من طبقات الغلاف الجوى و معناها الطبقة المضطربة لحدوث معظم التقلبات الجوية بها

٦٣. يرمز لمناطق الشغط المنخفض بالرمز (L) بينما مناطق الضغط المرتفع بالرمز (H) على خرائط الضغط الجوى

٦٤. تنتقل الرياح من أماكن الضغط المرتفع إلى مناطق الضغط المنخفض

٦٥. تمتد التربوسفير من سطح البحر و حتى التروبوبوز بسمك حوالى ١٣ كم

٦٦. تحدث كافة الظواهر الجوية فى طبقة التربوسفير و هى تمتد حتى أرتفاع ١٢كم فوق سطح البحر

٦٧. تحتوى التربوسفير على ٧٥٪ من كتلة الغلاف الجوى و ٩٩٪ من رطوبة الهواء الجوى

٦٨. بزيادة الأرتفاع فى التربوسفير يقل الضغط الجوى حتى يصل عند نهايتها إلى ١٠٠ مللى بار

٦٩. تثبت درجة الحرارة فى الجزء السفلى من الستراتوسفير عند – ٦٠ ^{0}م ثم تزداد حتى تصل عند نهايتها إلى الصفر المئوى م^0

٧٠. يحتوى الجزء العلوى من الستراتوسفير على طبقة الأوزون التى تقوم بامتصاص الأشعة فوق البنفسجية

٧١. تحتوى الستراتوسفير على معظم غاز الأوزون بينما تحتوى الميزوسفير على كميات محدودة من غازى الهيليوم و الهيدروجين

٧٢. الضغط الجوى عند نهاية الستراتوسفير حوالى ١ مللى بار بينما يكون عند نهاية الميزوسفير حوالى ٠.٠١ مللى بار

٧٣. تفصل منطقة التربوبوز بين التروبوسفير و الستراتوسفير

٧٤. تصل درجة الحرارة عند التربوبوز إلى – ٦٠م^0 بينما تصل عند الميزوبوز إلى – ٩٠ م^0

٧٥. تمتد الثرموسفير من الميزوبوز و حتى أرتفاع ٦٧٥ فوق سطح البحر تتكون الشُّهب فى الميزوسفير بينما تسبح الأقمار الصناعية فى الأكسوسفير

٧٦. تعتبر الميزوسفير أبرد طبقات الغلاف الجوى بينما الثرموسفير أسخنها

٧٧. تنعكس موجات الراديو التى تبثها مراكز الأتصالات و محطات الإذاعة على الأينوسفير

٧٨. يندمج الغلاف الجوى بالفضاء الخارجى فى منطقة تُعرف ب الأكسوسفير تسبح فيها الأقمار الصناعية التى تُستخدم فى الاتصالات

٧٩. طبقة الأينوسفير لها دور فى الإتصالات اللاسلكية و البث الإذاعى بينما تتكون الشُّهب فى طبقة الميزوسفير

٨٠. حزامى فان آلين لها دور هام فى تشتيت الإشعاعات الكونية الضارة مما يؤدى إلى حدوث ظاهرة الشفق القطبى (الأورورا)

٨١. من أخطر التهديدات التى تواجه الأرض منذ منتصف القرن العشرين ظاهرة تآكل طبقة الأوزون و الأحترار العالمى

٨٢. تمتد طبقة الأوزون على أرتفاع يتراوح بين ٢٠ : ٤٠ كم فوق مستوى سطح البحر

٨٣. توجد طبقة الأوزون فى الستراتوسفير و يبلغ سمكها حوالى ٢٠ كم

٨٤. درجة الأوزون الطبيعة تعادل ٣٠٠ دوبسون

٨٥. تبعاً لأفتراض دوبسون أذا كانت درجة الأوزون ٥٠ دوبسون فإن سمك طبقة الأوزون فى (م.ض.د) يعادل ٠.٠٥ ملم حيث ان كل ١ ملم يعادل ١٠٠ دوبسون

٨٦. يتراوح الطول الموجى للأشعة فوق البنفسجية المتوسطة بين ٢٨٠ : ٣١٥ نانومتر

٨٧. فى (م.ض.د) يكون الشغط مساوياً الضغط الجوى المعتاد و درجة الحرارة مساوية الصفر المئوى

٨٨. تمتص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية البعيدة بمقدار ١٠٠٪ بينما تُنفذ الأشعة فوق البنفسجية القريبة بنسبة ١٠٠ ٪

٨٩. طبقة الأوزون تتكون من غاز الأوزون و تحمى الأرض من الأشعة فوق البنفسجية الضارة

٩٠. أذا حدث تاكل فى طبقة الأوزون فى أحد المناطق بنسبة ٧٥٪ فإن ذلك يعنى أن درجة الأوزون فى هذه المنطقة ٧٥ دوبسون

٩١. من أخطر ملوثات طبقة الأوزون الكلوروفلوركربون و بروميد الميثيل و الهالونات و أكاسيد النيتروجين

٩٢. يعتبر البرق و انفجار البراكين من الملوثات التى ليس للأنسان دخل فيها

٩٣. من أخطر ملوثات طبقة الأوزون مركبات الكلوروفلوركربون و المعرفة تجارياً ب الفريونات و التى تستخدم كمادة مذيبة فى تنظيف الشرائح الألكترونية

٩٤. تستخدم الفريونات كمادة نافخة لعبوات الفوم و كمادة كمادة مذيبة فى تنظيف الشرائح الألكترونية

٩٥. من ملوثات طبقة الأوزون مركبات الكلوروفلوروكروبون المستخدمة فى أجهزة التبريد و الهالونات المستخدمة فى إطفاء الحرائق

٩٦. غاز بروميد الميثيل يستخدم كمبيد لحماية مخزون المحاصيل الزراعية بينما الهالونات تستخدم فى إطفاء الحرائق

٩٧. يزداد تآكل طبقة الأوزون فوق منطقة القطب الجنوبي فى شهر سبتمبر من كل عام

٩٨. من أهم الغازات الدفيئة ثانى أكسيد الكربون و الميثان و بخار الماء و الكلوروفلوركربون

٩٩. يسمح الغلاف الجوى بنفاذ أشعة الضوء المرئى و الأشعة ذات الاطوال الموجية القصيرة الصادرة من الشمس

١٠٠. تحتبس الأشعة تحت الحمراء فى التربوسفير نتيجة لأرتفاع نسب الغازات الدفيئة فى الغلاف الجوى

١٠١. الأشعة تحت الحمراء ذات أثر حرارى و الأشعة فوق البنفسجية ذات أثر كيميائى

١٠٢. من الأثار السلبية لظاهرة الأحترار العالمى أنصهار جليد القطبين و التغيرات المناخية الحادة

١٠٣. يؤدى ذوبان جليد القطبين إلى أرتفاع مستوى المياه مما يهدد ب أختفاء المدن الساحلية و أنقراض بعض الحيوانات القطبية

١٠٤. من أمثلة التغيرات المناخية الحادة التى تسببها ظاهرة الأحترار العالمى موجات الجفاف و حرائق الغابات و الفيضانات المدمرة و تكرار حدوث الاعاصير الأستوائية

١٠٥. تُستخدم وحدة النانومتر لقياس الطول الموجى للأشعة فوق البنفسجية بينما تستخدم وحدة الدوبسون لقياس درجة الأوزون

علل لما يأتى :

١٠٦. الضغط الجوى يقل كلما أرتفعنا إلى أعلى ← لنقص طول عمود الهواء الجوى و بالتالى وزنه

١٠٧. يزداد الضغط الجوى بالإنخفاض عن سطح البحر ← لزيادة طول عمود الهواء و بالتالى وزنه

١٠٨. هبوب الرياح من منطقة لأخرى على سطح الأرض ← لأختلاف طول عمود الهواء من منطقة لأخرى على سطح الأرض حيث تتنقل الرياح من مناطق الشغط الجوى المرتفع الى مناطق الضغط المنخفض

١٠٩. تُعرف التربوسفير بالطبقة المضطربة ← لحدوث معظم التقلبات الجوية بها

١١٠. تحدث كافة الظواهر الجوية فى طبقة التروبوسفير ← لأحتوائها على ٧٥٪ من كتلة الغلاف الجوى

١١١. طبقة التروبوسفير تعمل على تنظيم درجة حرارة الأرض ← لأحتوائها على ٩٩٪ من بخار ماء الغلاف الجوى

١١٢. يتحرك الهواء فى التربوسفير بشكل رأسى ← لتصاعد التيارات الهوائية الساخنة لأعلى و هبوط التيارات الباردة لأسفل

١١٣. تسمى الستراتوسفير بالغلاف الجوى الأوزونى ← لأحتوائها على معظم غاز الأوزون (O_3) الموجود بالغلاف الجوى

١١٤. بالإرتفاع تدريجياً لأعلى فى طبقة الستراتوسفير ترتفع درجة الحرارة ← لامتصاص طبقة الأوزون الموجودة فى الجزء العلوى منها للأشعة فوق البنفسجية الصادرة عن الشمس

١١٥. الجزء السفلى من الستراتوسفير مناسب لتحليق الطائرات ← لأن الهواء يتحرك فيه أفقياً و الجزء السفلى منها خالى من الغيوم و الأضطرابات الجوية

١١٦. ُسمى الميزوسفير بالطبقة المتوسطة ← لانها تتوسط طبقات الغلاف الجوى

١١٧. تعتبر الميزوسفير أبرد الطبقات ← لانخفاض درجة الحرارة فيها بالارتفاع لأعلى بمعدل كبير حتى تصل فى نهايتها عند الميزوبوز إلى – ٩٠^{0}م

١١٨. الميزوسفير طبقة شديدة التخلخل ← لأحتوائها فقط على كميات محدودة من غازى الهيليوم و الهيدروجين

١١٩. تحترق الشُّهب فى طبقة الميزوسفير بينما لا تحترق سفن الفضاء ← حيث يحترق بعضها تماماً نتيجة لاحتكاكه بجزيئات هواء هذه الطبقة مكوناً الشُّهب اما سفن الفضاء فمقدمتها المخروطية تشتت الحرارة و ذيلها مصنوع من مادة عازلة

١٢٠. تُسمى الثرموسفير بالطبقة الحرارية ← لأنها أسخن طبقات الغلاف الجوى

١٢١. تعتبر الثرموسفير أسخن طبقات الغلاف الجوى ← لأرتفاع درجة الحرارة فيها بالأرتفاع لأعلى بمعدل كبير حتى تصل عند نهايتها إلى ١٢٠٠ ^{0}م

١٢٢. يُطلق على الجزء العلوى من الثرموسفير أسم الأيونوسفير ← لأنها تحتوى على أيونات مشحونة توجد فى الجزء العلوى من الثرموسفير و تمتد حتى ارتفاع ٧٠٠ كم

١٢٣. أهمية الأيونوسفير بالنسبة للمحطات الأذاعية ← لأنه ينعكس عليها موجات الراديو التى تبثها مراكز الاتصالات أو محطات الإذاعة

١٢٤. أهمية حزامى فان آلين ← لأنه يعمل على تشتيت الإشعاعات الكونية المشحونة الضارة بعيداً عن سطح الأرض

١٢٥. أهمية الأكسوسفير ← تسبح فيها الأقمار الصناعية التى تُستخدم فى مجالات الاتصالات و التعرف على الطقس

١٢٦. تتكون طبقة الأوزون فى التراوسفير ← لأنها أول طبقة من طبقات الغلاف الجوى تحتوى على كمية مناسبة من غاز الأكسجين تقابل الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس .

١٢٧. طبقة الأوزون تعمل كدرع واق للكائنات الحية ← لأنها تمنع نفاذ الأشعة فوق البنفسجية البعيدة و معظم الأشعة المتوسطة لما لهما من آثار كيميائية ضارة و مهددة لحياة الكائنات الحية

١٢٨. للأشعة الفوق بنفسجية بعض الفوائد ← لأن الاشعة القريبة مفيدة للكائنات الحية حيث تعمل على تخليق فيتامين (د) فى أجسام الاطفال حديثى الولادة

١٢٩. الأشعة فوق البنفسجية سلاح حدين ← لأن الاشعة القريبة مفيدة للكائنات الحية حيث تعمل على تخليق فيتامين (د) فى أجسام الاطفال حديثى الولادة اما الأشعة البعيدة فلها آثار كيميائية ضارة و مهددة للكائنات الحية

١٣٠. الهالونات سلاح ذو حدين ← لأنها تعتبر من ملوثات طبقة الأوزون على الرغم من أنها تستخدم فى إطفاء الحرائق التى لا تطفأ بالماء كحرائق البترول

١٣١. يزداد تأكل طبقة الأوزون ← للتزايد المستمر فى قطع و حرائق أشجار الغابات و حرق الوقود الحفرى (فحم/بترول/غاز طبيعى) مما أدى الى ارتفاع نسبة غاز ثانى اكسيد الكربون

١٣٢. وقف أنتاج طائرات الكونكورد ← لأن أكاسيد النيتروجين التى تنتج عن أحتراق وقودها تسبب تأكل طبقة الأوزون

١٣٣. الغازات الدفيئة سلاح ذو حدين ← لولاها لأنخفضت درجة حرارة الأرض على – ١٨ ^{0}م و زيادة تركيزها فى الغلاف الجوى يؤدى لأنصهار جليد القطبين و حدوث التغيرات المناخية الحادة

ما النتائج المترتبة على كل من :

١٣٤. الأرتفاع عن سطح البحر بالنسبة للضغط الجوى ؟	يقل الضغط الجوى
١٣٥. الهبوط فى قاع بئر بالنسبة للضغط الجوى ؟	يزداد الضغط الجوى
١٣٦. صعود شخص إلى أعلى قمة جبل بالنسبة لكثافة الهواء الجوى ؟	تقل كثافة كثافة الهواء الجوى
١٣٧. تعطل جهاز الألتيميتر عن العمل أثناء تحليق الطائرة ؟	لا يستطيع الطيار معرفة أرتفاع الطائرة عن سطح البحر
١٣٨. أحتواء التربوسفير على ٧٥٪ من كتلة الهواء الجوى ؟	حدوث كافة الظواهر الجوية بها
١٣٩. أحتواء التربوسفير على ٩٩٪ من بخار الماء ؟	تنظيم درجة حرارة الأرض
١٤٠. الأرتفاع إلى أعلى فى الميزوسفير بالنسبة لدرجة الحرارة ؟	أنخفاض درجة الحرارة بمعدل كبير حتى تصل فى نهايتها عند الميزوبوز إلى – ٩٠ ^{0}م

١٤١.	إحتكاك الجسميات الفضائية الهائلة لجزيئات هواء الميزوسفير ؟	تحترق مكونة الشُّهب
١٤٢.	إصطدام الأشعة الكونية بالأيونوسفير ؟	تشتيت الأشعة الكونية الضارة مما يؤدى إلى حدوث ظاهرة الشفق القطبى (الأورورا)
١٤٣.	أتحاد ذرة أكسجين مع جزىء أكسجين ؟	يتكون جزىء الأوزون
١٤٤.	الإسراف فى أستخدام غاز بروميد الميثيل كمبيد حشرى ؟	زيادة تأكل طبقة الأوزون
١٤٥.	إعادة إنتاج و تشغيل طائرات الكونكورد ؟	زيادة نسبة أكاسيد النيتروجين
١٤٦.	إستمرار تأكل طبقة الأوزون ؟	تعرض الكائنات الحية لأضرار الاشعة فوق البنفسجية
١٤٧.	إرتفاع درجة حرارة كوكب الأرض ؟	إنصهار جليد القطبين و حدوث تغيرات مناخية حادة
١٤٨.	الإسراف فى أستخدام الفريونات ؟	أزدياد تأكل طبقة الأوزون و الأرتفاع المستمر فى درجة حرارة كوكب الأرض
١٤٩.	التزايد المستمر فى أستهلاك الوقود الحفرى ؟	زيادة نسبة غاز ثأنى أكسيد الكربون فى الهواء الجوى مما يسبب ظاهرة الأحتباس الحرارى
١٥٠.	زيادة نسبة غاز ثانى أكسيد الكربون فى الهواء الجوى ؟	أرتفاع درجة حرارة الأرض
١٥١.	عدم نفاذ الأشعة تحت الحمراء إلى الفضاء الخارجى ؟	حدوث ظاهرة الأحتباس الحرارى (أثر الصوبة الزجاجية)

ضع علامة صح او علامة غلط مع التصويب :

١٥٢.	يمتد الغلاف الجوى فوق مستوى سطح البحر بإرتفاع ~~٩٠ كم~~	١٠٠٠كم	(غلط)
١٥٣.	٠.٥ بار تعادل ٥٠٠ مللى بار		(صح)
١٥٤.	الضغط الجوى المعتاد يعادل ~~٧٦~~ مللى بار	١٠١٣.٢٥ مللى بار	(غلط)
١٥٥.	~~يقل~~ الضغط الجوى بزيادة طول عمود الهواء فوق مستوى سطح البحر	بنقص	(غلط)
١٥٦.	كلما ارتفعنا إلى اعلى ~~يزداد~~ كل من كثافة الهواء و مقدار الضغط الجوى	تقل	(غلط)
١٥٧.	الطبقة الأولى فى الغلاف الجوى هى ~~الميزوسفير~~	التروبوسفير	(غلط)
١٥٨.	~~الستراتوسفير~~ طبقة مضطربة لحدوث معظم التقلبات الجوية فيها	التروبوسفير	(غلط)
١٥٩.	تحتوى التروبوسفير على ٩٩٪ من كتلة الهواء ٧٥٪ من كتلة الغلاف الجوى او ٩٩٪ من بخار الماء		(غلط)
١٦٠.	حركة الهواء فى التروبوسفير رأسية بينما الجزء السفلى من الستراتوسفير أفقية		(صح)
١٦١.	درجة الحرارة عند الستراتوبوز ~~تساوى~~ درجة الحرارة عند التروبوبوز	أقل	(غلط)
١٦٢.	الميزوسفير ~~تلى~~ الثرموسفير من حيث البُعد عن سطح الأرض	تسبق	(غلط)
١٦٣.	~~الستراتوبوز~~ هو الحد الفاصل بين الميزوسفير و الثرموسفير	الميزوبوز	(غلط)

م	العبارة	التصحيح	الحكم
١٦٤.	تُرى ظاهرة الأورورا عند ~~خط الاستواء~~	القطب الشمالى و الجنوبى	(غلط)
١٦٥.	الألتيميتر جهاز يعين ارتفاع الطائرات بمعلومية الضغط الجوى		(صح)
١٦٦.	تقوم الأشعة فوق البنفسجية بتكسير جزىء الأوزون إلى ثلاث ذرات		(صح)
١٦٧.	الأشعة فوق البنفسجية القريبة طولها الموجى يتراوح ما بين **٣١٥ : ٤٠٠** متر		(صح)
١٦٨.	يدل اللون الأخضر فى خرائط الأوزون على سلامة طبقة الأوزون من التآكل		(صح)
١٦٩.	تنتج ~~الهالونات~~ من الطائرات الأسرع فى الصوت	أكاسيد النيتروجين	(غلط)
١٧٠.	~~تزداد~~ درجة الأوزون فى شهر سبتمبر من كل عام	تقل	(غلط)
١٧١.	أظهرت أبحاث IPCC أن عملية الاحتباس الحرارى هى المسئولة عن حدوث ظاهرى الاحترار العالمى		(صح)
١٧٢.	الطول الموجى للأشعة تحت الحمراء ~~أقل~~ من الطول الموجى لأشعة الضوء المرئى	أكبر	(غلط)
١٧٣.	يتكون جزىء الأوزون من ثلاث ذرات ~~نيتروجين~~	أكسجين	(غلط)
١٧٤.	تعمل الأشعة تحت ~~الحمراء~~ على كسر الروابط فى جزيئات الأكسجين	فوق البنفسجية	(غلط)
١٧٥.	الطول الموجى للأشعة فوق البنفسجية ~~البعيدة~~ يتراوح بين **٣١٥ : ٤٠٠** نانومتر	القريبة	(غلط)
١٧٦.	يستخدم غاز ~~بروميد الميثيل~~ فى إطفاء حرائق البترول	الهالونات	(غلط)
١٧٧.	من الغازات الدفيئة أكسيد النيتروز CH_4		(صح)
١٧٨.	تزداد درجة حرارة الأرض نتيجة زيادة نسبة غاز ~~الأكسجين~~ فى الجو عن النسبة الطبيعية	ثانى أكسيد الكربون	(غلط)
١٧٩.	~~الغازات الخاملة~~ تنتج من أحتراق الوقود الحفرى و حرق و قطع أشجار الغابات	ثانى أكسيد الكربون	(غلط)

ما المقصود بكل من :

م	المصطلح	المفهوم
١٨٠.	الغلاف الجوى	غلاف غازى يحيط بالأرض و يدور معها حول محورها و يتمتد بارتفاع حوالى ١٠٠٠ كم فوق مستوى سطح البحر
١٨١.	الضغط الجوى	وزن عمود من الهواء مساحة مقطعة وحدة المساحات (١م٢) و طوله ارتفاع الغلاف الجوى
١٨٢.	الضغط الجوى المعتاد	الضغط الجوى عند مستوى سطح البحر
١٨٣.	الأيزوبار	خطوط منحنية تصل بين نقاط الضغط المتساوى فى خرائط الضغط الجوى
١٨٤.	التروبوبوز	المنطقة الفاصلة بين التروبوسفير و الستراتوسفير و التى تثبت عندها درجة الحرارة
١٨٥.	الستراتوبوز ؟	المنطقة الفاصلة بين الستراتوسفير و الميزوسفير و التى تثبت عندها درجة الحرارة
١٨٦.	الميزوبوز ؟	المنطقة الفاصلة بين الميزوسفير و الثرموسفير و التى تثبت عندها درجة الحرارة
١٨٧.	حزامى فان آلين	حزامان مغناطيسيان يحيطان بالأيونوسفير
١٨٨.	ظاهرة الشفق القطبى (الأورورا)	ستائر ضوئية ملونة مبهرة تُرى من القطبين الشمالى و الجنوبى للأرض

١٨٩. معدل الضغط و درجة الحرارة	الضغط الجوى المعتاد و درجة الحرارة صفر مئوى
١٩٠. الدوبسون	وحدة قياس درجة الأوزون
١٩١. ثقب الأوزون	تآكل فى طبقة الأوزون فوق منطقة القطب الجنوبى للأرض
١٩٢. درجة الأوزون فى منطقة ما ٣٠٠ دوبسون	درجة الأوزون طبييعة فى هذة المنطقة ٣٠٠ دوبسون
١٩٣. الأحتباس الحرارى	احتباس الأشعة تحت الحمراء فى التربوسفير نتيجة لأرتفاع نسب الغازات الدفيئة فيها مسبب أرتفاع درجة حرارة الأرض
١٩٤. الغازات الدفيئة	مجموعة الغازات المسببة لأرتفاع درجة حرارة الارض مما يؤدى لحدوث ظاهرى الأحترار العالمى
١٩٥. الاحترار العالمى	الأرتفاع المستمر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض

مسائل متنوعة :

١٩٦. إذا كانت درجة الحرارة عند نقطة معينة على سطح البحر ٣٠م^0 فكم تكون درجة الحرارة على ارتفاع ٤ كم فوق مستوى تلك النقطة ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة = الارتفاع عن سطح البحر (كم) X ٦.٥ X٤ ٦.٥ = ٢٦ م^0

درجة الحرارة عند القمة = درجة الحرارة عند السفح – مقدار الانخفاض = ٣٠ – ٢٦ = ٤ م^0

١٩٧. احسب درجة الحرارة عند سفح جبل ارتفاعه ٦ كم إذا كانت درجة الحرارة عند قمته ١٠م^0 ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة = الارتفاع عن سطح البحر (كم) X ٦.٥ X٦ ٦.٥ = ٣٩ م^0

درجة الحرارة عند سفح الجبل = درجة الحرارة عند القمة + مقدار الارتفاع فى درجة الحرارة

١٠+٣٩ = ٤٩ م^0

١٩٨. جبل ارتفاعه ٥٠٠٠ متر من سطح البحر فكم يكون الفرق فى درجة الحرارة بين سفح الجبل و قمته ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة = ٥ X ٦.٥ = ٣٢.٥ م^0

١٩٩. إذا كانت درجة الحرارة عند قمة جبل أقل من درجة الحرارة عند سطح البحر بمقدار ١٩.٥ م^0 فكم يبلغ ارتفاع الجبل؟

ارتفاع الجبل = مقدار التغير فى درجة الحرارة / ٦.٥ = ١٩.٥ / ٦.٥ = ٣ كم

٢٠٠. احسب ارتفاع جبل درجة الحرارة عند سفحه ٢٠ م^0 و عند قمته – ٦ م^0 ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة = درجة الحرارة عند السفح – درجة الحرارة عند القمة = ٢٠-(- ٦) = ٢٦ م^0

ارتفاع الجبل = مقدار التغير فى درجة الحرارة / ٦.٥ = ٦.٥/٢٦ = ٤ كم

٢٠١. جبل ارتفاعه ٤٠٠٠ متر و درجة الحرارة عند قمته – ٤ م^0 فكم تكون درجة الحرارة عند منتصف الجبل ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة من منتصف الجبل الى قمتة = ٢ X ٦.٥ = ١٣م^0

درجة الحرارة فى منتصف الجبل = ١٣ – (- ٤) = ١٧ م^0

درجة الحرارة عند المنتصف (تعتبر السفح) = درجة الحرارة عند القمة + مقدار التغير (نعتبرها السفح)

= - ٤ + ١٣ = ٩ م^0

٢٠٢. عند قياس درجة الحرارة فوق سطح قارب يطفو فوق سطح البحر وجُد أنها ٢٢.٧٥م^0 و عندما قيست فى نفس الوقت من طائرة هليكوبتر تحلق أعلى القارب وجد أنها ١٣م^0 احسب ارتفاع الطائرة عن سطح القارب ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة = ٢٢.٧٥ – ١٣ = ٩.٧٥ م^0

الارتفاع = مقدار التغير فى درجة الحرارة / ٦.٥ = ٩.٧٥/٦.٥ = ١.٥كم

٢٠٣. إذا كانت درجة الحرارة عند سفح جبل ٣٢.٥ م^0 فعلى أى أرتفاع يبدأ ظهور الجليد ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة = ٣٢.٥ – صفر = ٣٢.٥ م^0

الارتفاع الذى يبداء عنده ظهور الجليد = ٣٢.٥ / ٦.٥ = ٥كم

٢٠٤. إذا كانت درجة الحرارة عند قمة أحد الجبال – ٤ م^0 و عند نقطة فى منتصف ارتفاع الجبل ٩ م^0 فكم يبلغ ارتفاع الجبل ؟ وكم تكون درجة الحرارة عن سفحة ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة من منتصف الجبل الى قمتة = ٩ – (– ٤) = ١٣م^0

المسافة بين منتصف الجبل و قمتة = ٦.٥/١٣ = ٢كم

ارتفاع الجبل = ٢+٢ = ٤كم

مقدار الارتفاع فى درجة الحرارة من قمة الجبل الى سفحه = ارتفاع الجبل X ٦.٥ = ٦.٥X٤ = ٢٦م^0

درجة الحرارة عند سفح الجبل = درجة الحرارة عند قمة الجبل + مقدار الارتفاع فى درجة الحرارة

= – ٤ + ٢٦ = ٢٢ م^0

٢٠٥. تسلقت هبة جبل ارتفاعه ٥كم و كانت معاها زجاجة ممتلئة لحافتها بالماء محكمة الغلق فإذا كانت درجة الحرارة أسفل الجبل ٣٠ م^0 فكم تبلغ درجة الحرارة عند قمة الجبل ؟ وماذا يحدث للزجاجة ؟ مع التفسير

مقدار التغير فى درجة الحرارة = ٦.٥X٥ = ٣٢.٥ م^0

درجة الحرارة عند قمة الجبل = درجة الحرارة عند السفح – مقدار الانخفاض فى درجة الحرارة

٣٠ – ٣٢.٥ = – ٢.٥ م^0

تنفجر زجاجة الماء وذلك لانه عند تجمد الماء تقل كثافته و يزيد حجمه

٢٠٦. طائرة تحلق على ارتفاع ١٠كم فوق مستوى سطح البحر و درجة الحرارة داخلها ٢٠ م^0 و درجة الحرارة عند مستوى سطح البحر ٣٥ م^0 احسب الفرق فى درجة الحرارة داخل و خارج الطائرة ؟

مقدار التغير فى درجة الحرارة = ٦.٥X١٠ = ٦٥ م^0

درجة الحرارة خارج الطائرة = درجة الحرارة عند سطح الارض – مقدار التغير فى درجة الحرارة = ٣٥-٦٥ = – ٣٥ م^0 و تظل درجة الحرارة داخل الطائرة ثابته والا تجمد الركاب

أكتب المصطلح العلمى الدال على :

٢٠٧. جزىء ينتج من اتحاد ذرة أكسجين مع جزى أكسجين	جزىء الأوزون
٢٠٨. الجزىء الناتج من اتحاد ذرة حرة مع جزىء كلاهما لعنصر واحد	جزىء الأوزون
٢٠٩. الأشعة التى يمكنها كسر الروابط فى جزيات الأكسجين مكونة ذرات أكسجين حرة	الأشعة فوق البنفسجية

٢١٠. أول طبقة من طبقات الغلاف الجوى تحتوى على كمية مناسبة من غاز الأكسجين تقابل الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس	التربوسفير
٢١١. تأكل طبقة الأوزون فوق منطقة القطب الجنوبى للأرض	تأكل طبقة الأوزون
٢١٢. مركبات كيميائية تُستخدم كمادة مبردة و كمادة دافعة لرذاذ الأيروسولات	الكلوروفلوروكربون
٢١٣. مركب يستخدم فى إطفاء الحرائق التى لا تطفأ بالماء	الهاونات
٢١٤. الارتفاع المستمر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض	الاحترار العالمى
٢١٥. مجموعة الغازات المسئولة عن ظاهرة ارتفاع درجة حرارة الأرض	الغازات الدفيئة
٢١٦. أشعة ذات طول موجى كبير و لها تاثير حرارى و لا تستطيع النفاذ من الغلاف الجوى	الأشعة تحت الحمراء
٢١٧. أحتباس الأشعة تحت الحمراء فى التربوسفير نيتجة لأرتفاع نسب الغازات الدفيئة	أثر الصوبة الزجاجية
٢١٨. غلاف غازى يدور فى الأرض حول محورها و يمتد بارتفاع ١٠٠٠ كم فوق مستوى سطح البحر	الغلاف الجوى للأرض
٢١٩. وزن عمود من الهواء مساحة مقطعه وحدة المساحات و طوله ارتفاع الغلاف الجوى	الضغط الجوى
٢٢٠. الضغط الجوى عند مستوى سطح البحر	الضغط الجوى المعتاد
٢٢١. جهاز يستخدم لتحديد ارتفاعات تحليق الطائرات بدلالة الضغط الجوى	الألتيمتر
٢٢٢. خطوط منحنية تصل بين نقاط الضعط المتساوى فى خرائط الضغط الجوى	الأيزوبار
٢٢٣. المنطقة الفاصلة بين التروبوسفير و الستراتوسفير و التى تثبت عندها درة الحرارة	التروبوبوز
٢٢٤. الحد الفاصل بين الستراتوسفير و الميزوسفير و الذى تثبت عنده درجة الحرارة	الستراتوبوز
٢٢٥. طبقة من طبقات الغلاف الجوى تتميز بأن حركة الهواء فيها رأسية	التروبوسفير
٢٢٦. طبقة من طبقات الغلاف الجوى يطلق عليها الغلاف الجوى الأوزونى	الستراتوسفير
٢٢٧. طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو	الأيونوسفير
٢٢٨. حزامان مغناطيسيان يحيطان بالأيونوسفير و يقومان بتشتيت الأشعة الكونية المشحونة الضارة بعيداً عن الأرض	حزامى فان آلين
٢٢٩. ستائر ضوئية ملونة مبهرة تُرى من القطبين الشمالى و الجنوبى للأرض	ظاهرة الشفق القطبى (الأورورا)
٢٣٠. المنطقة التى يندمج فيها الغلاف الجوى للأرض بالفضاء الخارجي	الإكسوسفير



مدرسة سعد زغلول الأعدادية بنين ببورسعيد
دمتم ذخراً للوطن قلوبنا معكم الله يرعاكم
خالد حسونة ٢٠٢١/١٢/٥

أكمل العبارات الآتية بما يناسبها :

١. من الثدييات عديمة الأسنان الكسلان و المدرع
٢. يمكن تصنيف المفصليات حسب عدد الأرجل إلى الحشرات و العنكبوتيات وعديدة الأرجل
٣. من المبادئ المستخدمة فى تصنيف النباتات الشكل الظاهرى و طريقة التكاثر
٤. بعض النباتات لها أوراق كبيرة الحجم مثل الموز وبعضها له أوراق صغيرة الحجم مثل الملوخية
٥. الوحدة الأساسية لتصنيف الكائنات الحية هى النوع
٦. بعض الأوراق كبيرة الحجم مثل الموز وبعضهــا له أوراق صغيرة الحجم ، مثل الملوخية
٧. يتم فحص الكائنات الدقيقة بواسطة الميكروسكوب ومنها الأميبا – اليوجلينا – البراميسيوم
٨. من أمثلة الحيوانات صغيرة الحجم الأرنب و الفأر ومن أمثلة الحيوانات كبيرة الحجم الفيل و الخرتيت
٩. من الحيوانات التى تعيش فى الماء التمساح و سباع البحر ومن الحيوانات التى تعيش على اليابسة الأسد و الكلب
١٠. الكافور و النخيل من الأشجار الضخمة ، بينما البرسيم و الجرجير عبارة عن أعشاب قصيرة.
١١. تنتشر الكائنات الدقيقة فى الهواء و الماء و التربة
١٢. تختلف الكائنات الدقيقة عن بعضها البعض فى الشكل و طريقة الحركة
١٣. تم تصنيف النباتات على أسس ومبادئ علمية حسب الشكل الظاهرى و طريقة التكاثر
١٤. الطحالب بأنواعها الخضراء و الحمراء و البنية لا تتميز إلى جذور وسيقان وأوراق
١٥. تم تصنيف النباتات حسب طريقة تكاثرها إلى نباتات تتكاثر بتكوين الجراثيم وأخرى تتكاثر بتكوين البذور
١٦. من النباتات التى تتكاثر بالجراثيم الفوجير ومن النباتات التى تنتج بذورا داخل مخاريط الصنوبر
١٧. تنقسم النباتات الزهرية إلى نباتات ذات فلقة واحدة و نباتات ذات فلقتين من أمثلة النباتات ذوات الفلقتين الفول
١٨. القواقع من الحيوانات ذات الدعامة الخارجية بينما الحيوانات الفقارية ذات دعامة داخلية
١٩. من الحيوانات التى لها هيكل داخلى الأسماك و الطيور
٢٠. يعتبر النحل من الحشرات والعقرب من العنكبوتيات ويصنفان معا كحيوانات مفصلية
٢١. عدد الأرجل المفصلية للحشرات ثلاثة أزواج ، بينما للعنكبوتيات أربع أزواج.
٢٢. من أمثلة المفصليات عديدة الأرجل أم ٤٤ و ذات الألف قدم
٢٣. تم تصنيف الثدييات حسب وجود الأسنان إلى عديمة الأسنان و ذات أسنان
٢٤. تم تقسيم الثدييات ذات الأسنان حسب الشكل و عدد الأسنان لعدة أقسام
٢٥. عدد القواطع فى الفك العلوى للسنجاب زوج واحد
٢٦. الإرنبيات تمتلك زوجين من القواطع فى الفك العلوى
٢٧. تتميز الحيوانات آكلات اللحوم بأنياب مدببة و ضروس ذات نتوءات حادة
٢٨. القنفذ من الثدييات ذات أسنان ممتدة للخارج ، بينما المدرع من الثدييات عديمة الأسنان
٢٩. يتساوى عدد القواطع فى كل من الفأر والأرنب فى الفك السفلى
٣٠. عدد القواطع فى الفك العلوى لليربوع زوج واحد وعددها فى الفك العلوى للأرنب زوجين
٣١. الوحدة الأساسية لتصنيف الكائنات الحية هى النوع كما اتخذها العالم لينيوس لبناء نظام التصنيف الطبيعى
٣٢. من النباتات آكلة الحشرات الدايونيا و الدروسيرا
٣٣. الصقور لها مناقير قوية حادة معقوفة لتتمكن من تمزيق لحم الفريسة ، والبط له مناقير عريضة مسننة من الأجناب تساعده على ترشيح الطعام من الماء.
٣٤. تنتهى أطراف الحصان بـحافر يساعده على الجرى فوق التربة الصخرية ، بينما تنتهى قدم الجمل بـخف يمكنه من السير فوق التربة الرملية.
٣٥. تتحور الأطراف الأمامية فالحوت إلى ما يشبه الزعانف لأداء وظيفة السبحة وتتحور فى الخفاش إلى أجنحه لأداء وظيفة الطيران
٣٦. من المتغيرات البيئية التى يتعرض لها الكائن الحى تغيرات المناخ و تنوع الغذاء و جود الماء
٣٧. تنتهى قدم الجمل بـخف سميك ليتمكن من المشى على الرمال
٣٨. تنتهى قدم الحصان بـحافر قوى ليتمكن من الجرى على التربة الصخرية
٣٩. من أنواع التكيف تكيف تركيبى تكيف وظيفى ، وتكيف سلوكى
٤٠. يسمى التكيف التركيبى بالتكيف التشريحى

٤١. إفراز السم فى بعض الثعابين يمثل تكيفا وظيفى بينما نشاط الصرصور ليلا يمثل تكيفا سلوكى
٤٢. من أمثلة التكيف التشريحى تركيب القدم فى كل من الجمل و الحصان
٤٣. تمثل هجرة الطيور والأسماك تكيفا سلوكى بينما إفراز العرق عند ارتفاع درجة الحرارة يمثل تكيفا وظيفى
٤٤. من أهم أسباب التكيف فى الحيوان الهرب من الأعداء و الحصول على الغذاء
٤٥. يتشابه تركيب عظام جناح للخفاش مع تركيب عظام الطـرف الأمامى لـ أذرع (الطرف الأمامى) القرد.
٤٦. مناقير الطيور الجارحة حادة قوية معقوفة حتى تتمكن من تمزيق لحم الفريسة
٤٧. الأصبع الخلفى للصقر قابل للانثناء لإحكام القبض على الفريسة
٤٨. الطيور التى تتغذى على الديدان و القواقع لها مناقير طويلة ورفيعة.
٤٩. الطيور آكلة اللحوم لهـا مناقير قصيرة حادة ومعقوفة وتنتهى أصابعها الأربعـة بـ خالب حادة مثل الصقر
٥٠. الطيور التى تتغذى على الديدان والقواقع ذات مناقير طويلة ورفيعة و أرجلها طويلة ورفيعة تنتهى بـ أصابع دقيقة مثل أبو قردان
٥١. الطيور التى تتغذى على الطحالب والأسماك لها مناقير عريضة مسننة الأجناب لتساعدها على ترشيح الغذاء من الماء وأرجلها ذات أصابع مكففة
٥٢. تقوم النباتات المفترسة بعملية البناء الضوئى لتصنيع المواد الكربوهيدراتية ولكنها تفترس الحشرات لتحصل على المواد البروتينية
٥٣. يحدث تحور فى أوراق النباتات المفترسة لكى تقتنص الحشرات
٥٤. تسمى النباتات آكلة الحشرات بـ النباتات المفترسة ومن أمثلتها الدايونيا و الدروسيرا و حامول الماء

علل لما يأتى :

السؤال	الإجابة
٥٥. يتميز القنفذ بأسنان أمامية ممتدة للخارج ؟	للقبض على الحشرات
٥٦. لا يمكن إنتاج أفراد خصبة من تزاوج حمار برى ، مع حمار وحشى ؟	لأن الحمار نوع ، والحمار الوحشى نوع آخر مخالف
٥٧. يمكن التمييز بين نبات الموز ونبات الملوخية ؟	لأن نبات الموز أوراقه كبيرة الحجم أما نبات الملوخية أوراقه صغيرة الحجم
٥٨. كان لابد من تصنيف الكائنات الحية ؟	لتسهيل دراستها
٥٩. الأميبا من الكائنات الدقيقة ؟	لأنها كائن مجهرى دقيق لا ترى بالعين المجردة
٦٠. عند فحص قطرة من بركة ماء راكد تضاف إليها قطرة من أزرق الميثيلين ؟	لصبغ خلايا الكائنات الدقيقة لتوضيح مكوناتها أثناء الفحص المجهرى
٦١. السيكس من النباتات معراة البذور ؟	لأن بذورها توجد داخل أعضاء تكاثر تسمى المخاريط ولا تحاط بذورها بأغلفة ثمرية
٦٢. الذرة والفول من النباتات مغطاة البذور ؟	لأن البذور تحاط بأغلفة ثمرية
٦٣. قنديل البحر ودودة الأرض من الرخويات ؟	لأن أجسامها لا تحتوى على دعامة داخلية أو خارجية
٦٤. السلحفاة من الفقاريات ؟	لأن السلحفاة لها دعامة داخلية
٦٥. لا يعتبر العقرب من الحشرات بل من العنكبوتيات ؟	لأن جسمه يتصل بأربعة أزواج من الأرجل المفصلية
٦٦. يعتبر كلا من العقرب والنحل وذات الألف قدم من المفصليات ؟	لأن أجسامها تتميز بوجود أرجل مفصلية على أجزاء الجسم
٦٧. يتميز القنفذ بأسنان أمامية ممتدة ؟	لكى تتمكن من التقاط الحشرات والقبض عليها
٦٨. الأسد ذو أنياب مدببة وضروس ذات	لكى يتمكن من تمزيق لحم فريسته

نتوءات حادة ؟	
٦٩. يمكن التمييز بين القوارض والأرنبيات من حيث عدد القواطع ؟	لأن القوارض تتميز بوجود زوج من القواطع فى كل فك فى حين أن الأرنبيات تمتلك زوجين من القواطع فى الفك العلوى وزوج فى الفك السفلى
٧٠. تصنف النباتات حسب الشكل الظاهرى إلى قسمين ؟	لأن هناك طحالب لا تتميز إلى جذر وساق وأوراق ونباتات راقية تتميز إلى جذر وساق وأوراق
٧١. تصنف النباتات حسب تكاثرها إلى نوعين ؟	لأن هناك نباتات تتكاثر بتكوين الجراثيم ونباتات تتكاثر بتكوين البذور
٧٢. يمكن تصنيف النباتات البذورية إلى قسمين	لأن هناك نباتات بذورية معراة البذور تنشأ بذورها داخل المخاريط ولا تحاط بأغلفة ثمرية ونباتات بذورية مغطاة البذور تحاط البذور بأغلفة الثمرة
٧٣. يوجد تشابه بين الأسماك والتماسيح وسبع البحر برغم أنها من أنواع مختلفة ؟	لأن جميعها تعيش فى الماء
٧٤. تصنيف المفصليات إلى ٣ أنواع ؟	بسبب اختلاف عدد الأرجل المفصلية على جسم كل منها حيث تتميز الحشرات بوجود ثلاثة أزواج من الأرجل المفصلية على الجسم ، العنكبوتيات بوجود أربعة أزواج من الأرجل المفصلية على الجسم فى حين أن عديدة الأرجل يتصل جسمها بعدد كبير من الأرجل
تختلف الجرادة عن العقرب ؟	لأن الجرادة حشرة يتصل بجسمها ٣ أزواج من الأرجل المفصلية فى حين أن العقرب من العنكبوتيات يتصل بجسمها ٤ أزواج من الأرجل المفصلية
بعض الطيور لها مناقير طويلة ورفيعة وأرجلها طويلة تنتهى بأصابع دقيقة ؟	تقلب بها التربة المفككة والتقاط ما تحتها من ديدان وقواقع و للمشى فى وجود الماء
تلجأ بعض النباتات إلى افتراس الحشرات ؟	لأن البيئة فقيرة فى المواد النيتروجينية اللازمة لصنع البروتينات أو لا تستطيع امتصاص المواد النيتروجينية من التربة ، فتقتنص الحشرات ، وتهضمها وتمتص المواد البروتينية
ينتهى قدم الجمل بخف سميك مفلطح ؟	لكى يتمكن من السير على الرمال دون أن تغوص قدمه
ينتهى قدم الحصان بحافر قوى ؟	لكى يتمكن من السير على التربة الصخرية
يحدث التكيف فى عالم الحيوان ؟	لتأمين الحصول على الغذاء والهرب من الأعداء
مناقير الطيور الجارحة قصيرة حادة معقوفة ؟	لكى تتمكن من تمزيق لحم الفريسة
تنتهى أرجل الجوارح بثلاثة أصابع أمامية ورابع خلفى؟	لكى تتمكن من إحكام القبض على فريستها
مناقير بعض الطيور طويلة رفيعة مدببة؟	لكى تساعدها على التقاط الديدان والقواقع
رجل أبو قردان طويلة رفيعة ذات أصابع دقيقة؟	لكى تساعدها على المشى فى الماء
منقار البط والإوز عريض مسنن الأجناب؟	لكى تساعدها على ترشيح الطعام من الماء
أرجل البط والإوز مكففة الأصابع؟	لكى تساعدها على العوم
تتمكن الطيور الجارحة من إحكام القبض على الفريسة؟	لأن أرجلها تنتهى بأربعة أصابع ذات مخالب حادة قوية منها ثلاثة أمامية ورابع خلفى قابل للانثناء
يعتبر نبات الدايونيا من النباتات المفترسة؟	لتحور أجزاء من الورقة لاقتناص الحشرات
تستطيع النباتات المفترسة تصنيع المواد الكربوهيدراتية ، بينما لا تستطيع تكوين البروتين؟	لأنها تتمكن من القيام بعملية البناء الضوئى ، لأنها تعجز عن امتصاص المواد النيتروجينية
تحور بعض أجزاء من النباتات المفترسة؟	لكى تتمكن من اقتناص الحشرات وهضمها والحصول على البروتين

يعتبر تحور أطراف الخفاش الأمامية إلى أجنحة تكيفا تشريحيا؟	لأنه يتناول تركيب أحد أجزاء الجسم
يعتبر تحور أطراف الدلافين الأمامية إلى مجاديف تكيفا تركيبيا؟	لأنه يتناول تركيب أحد أجزاء الجسم
يعتبر إفراز السم فى بعض الثعابين تكيفا وظيفيا؟	لأنه يتناول قدرة بعض أنسجة وأعضاء جسم الكائن على أداء وظيفة معينة
يعتبر إفراز العرسة لرائحة كريهة عند شعورها بالخطر تكيفا وظيفيا؟	لأنه يتناول قدرة بعض أنسجة وأعضاء جسم الكائن على أداء وظيفة معينة .
يعتبر نشاط الخفاش والصرصور ليلا تكيفا سلوكيا؟	لأنه تكيف يتناول نشاط الكائن الحى مع وقت معين
يعتبر هجرة الطيور والأسماك تكيفا سلوكيا؟	لأنه تكيف يتناول نشاط الكائن الحى مع وقت معين
يختلف تحور الأطراف الأمامية فى الحصان عن تحور الأطراف الأمامية فى القرد؟	فى الحصان تتحور الأطراف الأمامية لأرجل قوية تنتهى بحافر قوى بينما فى القرود تتحور إلى أذرع طويلة نتيجة استطالة عظام الأطراف الأمامية والأصابع
تحور الأطراف الأمامية فى الحيتان والدلافين إلى مجاديف؟	العوم والسباحة فى الماء
تحور الأطراف الأمامية فى الخفاش إلى أجنحة؟	لتساعدها على الطيران
تحور الأطراف الأمامية فى القرد لأذرع طويلة؟	تمكنها من تسلق الأشجار والقبض على الأجسام
يحدث تحور فى أرجل ومناقير الطيور؟	لكى تلائم طريقة حركتها ونوع غذائها وطبيعة البيئة التى تعيش فيها

أكتب المصطلح العلمى الدال على كل عبارة من العبارات الآتية :

٧٥. تحور فى سلوك الكائن الحى أو تركيب جسمه أو الوظائف الحيوية لأعضائه حتى يصبح أكثر تلاؤما مع ظروف البيئة التى يعيش فيها	التكيف
٧٦. تحور فى تركيب أحد أجزاء جسم الكائن الحى الخارجية	التكيف التركيبى
٧٧. تحور فى بعض أنسجة و أعضاء جسم الكائن الحى لتصبح قادرة على أداء وظائف معينة	تكيف وظيفى
٧٨. تكيف يتناول نشاط الكائن الحى فى أوقات معينة	تكيف سلوكى
٧٩. تحور فى سلوك الكائن الحى فى أوقات محددة من اليوم أو السنة	
٨٠. نباتات تقتنص الحشرات للحصول على المواد البروتينية التى تحتاجها	النباتات المفترسة
٨١. نباتات خضراء ذاتية التغذية لا تستطيع جذورها امتصاص المواد النيتروجينية من التربة	
٨٢. لجوء بعض الحيوانات إلى الاختباء فى الجحور لتفادى الأنخفاض اليديد فى درجة الحرارة فى فصل الشتاء	البيات الشتوى
٨٣. لجوء بعض الحيوانات إلى السكون و التوقف عن معظم الأنشطة الحيوية لها لتفادى الأرتفاع الشديد فى درجة الحرارة ونقص الماء والامطار صيفا	الخمول الصيفى
٨٤. انتقال طيور المناطق الباردة خلال فصل الشتاء إلى أماكن أكثر دفئا لاتمام عملية التكاثر	هجرة الطيور
٨٥. غريزة طبيبعة متوارثة فى بعض الطيور تحت نتيجة للانخفاض الشديد فى درجة الحرارة	
٨٦. قدرة بعض الكائنات الحية على محاكاة الظروف البيئية السائدة بغرض التخفى من الأعداء أو لاقتناص الفرائس فى الأنواع المفترسة	المماتنة

٨٧. كائنات حية مجهرية تنتشر فى الهواء و الماء و التربة ولا ترى بالعين المجردة	الكائنات الدقيقة
٨٨. جهاز يستخدم لفحص الكائنات الدقيقة	الميكروسوب المركب
٨٩. أحد فروع علم الأحياء الذى يبحث فى أوجه التشابة و الأختلاف بين الكائنات الحية بهدف تسهيل عملية دراستها	علم تصنيف الكائنات الحية
٩٠. نباتات لا يمكن تمييزها إلى جذور و سيقان و أوراق	الطحالب
٩١. نباتات أرضية تتكاثر بتكون الجراثيم	السراخس
٩٢. نباتات تتكون بذورها داخل مخاريط	نباتات معراة البذور
٩٣. نباتات لازهرية ولا تحاط بذورها بأغلفة ثمرية	نباتات معراة البذور
٩٤. أعضاء تكاثر تتكون بداخلها بذور النباتات معراة البذور	مخاريط
٩٥. نباتات زهرية تحاط بذورها بأغلفة ثمرية	نباتات مغطاة البذور
٩٦. حيوانات لا تحتوى أجسامها على دعامة	الرخويات
٩٧. حيوانات لا فقارية تتميز بوجود أرجل مفصلية على أجزاء الجسم	المفصليات
٩٨. حيوانات لها ثلاثة أزواج من الأرجل المفصلية	الحشرات
٩٩. حيوانات تمتلك زوجين من القواطع الحادة فى الفك العلوى و زوج واحد فى الفك السفلى	الأرنبيات
١٠٠. حيوانات ثديية تمتلك زوجا واحدا من القواطع الحادة فى كل فك	القوارض
١٠١. وحدة بناء نظام التصنيف الطبيعى	النوع
١٠٢. الوحدة الأساسية لتصنيف الكائنات الحية	
١٠٣. مجموعة من الكائنات الأكثر تشابها فى صفاتها الظاهرية و التى يمكنها أن تتزاوج فيما بينها لأنتاج أفراد جديدة خصبة تكون قادرة بدورها على التكاثر و حفظ النوع	

ضع علامة صح او علامة غلط مع التصويب :

١٠٤. يرجع تنوع و تكيف الكائنات الحية إلى تعد البيئات و التغيرات البيئية		(صح)
١٠٥. فى الحيتان و كلاب البحر يتحور الطرفان الأماميان إلى مجاديف لأداء وظيفة العوم فى الماء		(صح)
١٠٦. استطالت عظام الأطراف الأمامية فى ~~الخفاش~~ لأداء وظيفة التسلق	القرود	(غلط)
١٠٧. مناقير الطيور الجارحة ~~عريضة مسننة من الأجناب~~ لكى تتمكن من تمزيق لحم الفريسة	حادة قوية معقوفة	(غلط)
١٠٨. تنتهى الأصابع الخمسة للطيور الجارحة بمخالب قوية حادة	الإصبع الرابع الخلفى	(غلط)
١٠٩. لا تستطيع النباتات أكلة الحشرات امتصاص المواد النيتروجينية من التربة اللازمة لصنع الدهون		(صح)
١١٠. الدروسيرا و حامول الماء و الدايونيا جميعها نباتات مفترسة ~~غير~~ ذاتية التغذية		(غلط)
١١١. الخمول الصيفى و البيات الشتوى من أمثلة التكيف ~~الوظيفى~~	السلوكى	(غلط)
١١٢. يحلول فصل ~~الخريف~~ تعود الضفادع و بعض الحشرات إلى نشاطها الطبيعى	الربيع	(غلط)
١١٣. تهدف المماتنة إلى التخفى من الأعداء أو لاقناص الفرائس		(صح)
١١٤. تعد حشرة العود و الحشرة الورقية من أمثلة التكيف بغرض التخفى		(صح)
١١٥. تنوع الكائنات الحية يكون فى عالم الحيوان فقط	الحيوان / النبات / الكائنات الدقيقة	(غلط)
١١٦. لا تتميز الطحالب إلى جذور و سيقان و أوراق		(صح)
١١٧. تسمى النباتات مغطاة البذور بإسم النباتات الزهرية		(صح)
١١٨. يتكاثر نبات السيكس بتكوين الجراثيم بينما يتكاثر نبات الفوجير بتكوين ~~البذور~~	المخاريط / الجراثيم	(غلط)
١١٩. الديدان و الأخطبوط من ~~الفقاريات~~	الرخويات	(غلط)
١٢٠. القواقع من أمثلة الحيوانات التى ليس لها ~~دعامة~~	لها دعامة خارجية	(غلط)
١٢١. الطيور و الحيوانات الثديية ذات دعامة ~~خارجية~~	داخلية	(غلط)

١٢٢. العقرب و النملة حيوانين لكا منهما أربعه أزواج من الأرجل المفصلية — العقرب ٤ أزواج / النملة ٣ أزواج — (غلط)

١٢٣. الحشرات و العنكبوتيات و عديمة الأرجل حيوانات ~~فقارية~~ — لافقارية — (غلط)

١٢٤. يتميز الأسد بوجود أنياب مدببة و ضروس بها نتوءات حادة — (صح)

١٢٥. للقوارض زوج واحد من القواطع الحادة بكل فك — (صح)

١٢٦. إذا حدث تزاوج بين أرنب و قطة تنتج أفراد جديدة ~~خصبة~~ — عقيمة — (غلط)

١٢٧. الحصان و الحمار البرى و الحمار الوحشى ثدييات من نوع ~~واحد~~ — مختلف — (غلط)

١٢٨. ينتمى الإنسان لنوع واحد أيا كان لونه أو عرقه أو موطنه — (صح)

ما المقصود بكل من :

١٢٩. التكيف	تحور فى سلوك الكائن الحى أو تركيب جسمه أو الوظائف الحيوية لأعضائه حتى يصبح أكثر تلاؤما مع ظروف البيئة التى يعيش فيها
١٣٠. التكيف السلوكى	تحور فى سلوك الكائن الحى فى أوقات محددة من اليوم أو السنة
١٣١. التكيف التركيبى (التشريحى)	تحور فى تركيب أحد أجزاء جسم الكائن الحى الخارجية
١٣٢. التكيف الوظيفى	تحور فى بعض أنسجة و أعضاء جسم الكائن الحى لتصبح قادرة على أداء وظائف معينة
١٣٣. النباتات المفترسة (أكلة الحشرات)	نباتات خضراء ذاتية التغذية لا تستطيع جذورها امتصاص المواد النيتروجينية من التربة
١٣٤. البيات الشتوى	لجوء بعض الحيوانات إلى الاختباء فى الجحور لتفادى الأنخفاض الشديد فى درجة الحرارة فى فصل الشتاء
١٣٥. الخمول الصيفى	لجوء بعض الحيوانات إلى السكون و التوقف عن معظم الأنشطة الحيوية لها لتفادى الأرتفاع الشديد فى درجة الحرارة ونقص الماء والامطار صيفا
١٣٦. هجرة الطيور	غريزة طبيبعة متوارثة فى بعض الطيور تحت نتيجة للانخفاض الشديد فى درجة الحرارة
١٣٧. المماتنة	قدرة بعض الكائنات الحية على محاكاة الظروف البيئية السائدة بغرض التخفى من الأعداء أو لاقتناص الفرائس فى الأنواع المفترسة
١٣٨. الكائنات الدقيقة	كائنات حية مجهرية تنتشر فى الهواء و الماء و التربة ولا ترى بالعين المجردة
١٣٩. علم التصنيف	أحد فروع علم الأحياء الذى يبحث فى أوجه التشابة و الأختلاف بين الكائنات الحية بهدف تسهيل عملية دراستها
١٤٠. السراخس	نباتات أرضية تتكاثر بتكون الجراثيم
١٤١. النباتات الزهرية	نباتات بذرية مغطاة البذور تتكون بذورها داخل أغلفة ثمرية
١٤٢. النباتات معراة البذور	نياتات لأزهرية تتكون بذورها داخل مخاريط و ليس داخل أغلفة ثمرية
١٤٣. المفصليات	حيوانات لافقارية تتميز بوجود أرجل مفصلية
١٤٤. النوع	مجموعة من الكائنات الأكثر تشابها فى صفاتها الظاهرية والتى يمكنها أن تتزاوج فيما بينها لأنتاج أفراد جديدة خصبة تكون قادرة بدورها على التكاثر و حفظ النوع



مدرسة سعد زغلول الأعدادية بنين ببورسعيد
دمتم ذخراً للوطن قلوبنا معكم الله يرعاكم
خالد حسونة ٢٠٢١/١٢/١٧



كيفية طباعة صفحات معينة من ملف معين

مثلا ازاى نطبع الصفحات من صفحة 4 الى صفحة 9



خطوة 1

خطوة 2
اختيار اسم الطابعة بتاعتك

خطوة 3
كتابة الصفحات المراد طباعتها
نكتب رقم 4 ثم نكتب الشرطة دي - ثم نكتب 9

خطوة 4
اختيار نوع الورق

خطوة 5
اختيار A4

خطوة 6